09/889519

PCT/JP00/00247

20.01.00

国 庁 PATENT OFFICE

JAPANESE GOVERNMENT

B

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて いる事項と同一であることを証明する。

4

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

ŕ

1999年 1月20日

出 願 番 号 Application Number:

平成11年特許顯第012391号

出 人 Applicant (s):

協和醗酵工業株式会社

# PRIORITY **DOCUMENT**

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

2000年 2月25日

特許庁長官 Commissioner, Patent Office



【書類名】

特許願

【整理番号】

H10-1401D1

【提出日】

平成11年 1月20日

【あて先】

特許庁長官殿

【国際特許分類】

A61K 31/16 ABA

A61K 31/16 ADS

C07C229/04

【発明者】

【住所又は居所】 東京都町田市旭町3丁目6番6号 協和醗酵工業株式会

社 東京研究所内

【氏名】

山口 弘之

【発明者】

【住所又は居所】 東京都町田市旭町3丁目6番6号 協和醗酵工業株式会

社 東京研究所内

【氏名】

浅井 章良

【発明者】

【住所又は居所】 静岡県駿東郡長泉町下土狩1188 協和醗酵工業株式

会社 医薬総合研究所内

【氏名】

水上 民夫

【発明者】

【住所又は居所】 東京都町田市旭町3丁目6番6号 協和醗酵工業株式会

社 東京研究所内

【氏名】

山下 順範

【発明者】

【住所又は居所】 静岡県駿東郡長泉町下土狩1188 協和醗酵工業株式

会社 医薬総合研究所内

【氏名】

秋永 士朗

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府堺市高須町一丁目1番53号 協和醗酵工業株式

# 特平11-01239

会社 堺研究所内

【氏名】 池田 俊一

【特許出願人】

【識別番号】 000001029

【氏名又は名称】 協和醗酵工業株式会社

【代表者】 平田 正

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 008187

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 プロテアソーム阻害剤

【特許請求の範囲】

【請求項1】 式(I)

【化1】

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} X \xrightarrow{N} R^{3} \xrightarrow{R^{5}} (I)$$

《式中、 $R^1$ は水素原子または $NR^6R^7$ <式中、 $R^6$ は水素原子、アルキルまたはアラルキルを表し、 $R^7$ は水素原子、アルキル、アラルキル、 $CW^1R^8$  {式中、 $R^8$ は水素原子、置換もしくは非置換のアルキル、アルキルアミノ、アルコキシ、置換もしくは非置換のアリール、複素環基、置換もしくは非置換のアラルキル、アラルキルアミノ、置換もしくは非置換のアラルキル、アラルキルアミノ、置換もしくは非置換のアラルキルオキシまたは $-0(CH_2)_{n1}OR^9$  [式中、n1は $1\sim10$ の整数を表し、 $R^9$ は水素原子または $SiR^{10}_3$ (式中、 $R^{10}$ は同一または異なってアルキルまたは置換もしくは非置換のアリールを表す)を表す]を表し、 $W^1$ は酸素原子または硫黄原子を表す)、

# 【化2】

$$\bigcap_{\substack{N\\ R^{12}}} CO -$$

[式中、 $R^{11}$ は水素原子、アルキルまたはアラルキルを表し、 $R^{12}$ は水素原子、アルキル、アラルキルまたは $CW^2R^{8a}$ (式中、 $R^{8a}$ および $W^2$ はそれぞれ前記 $R^8$ および $W^1$ と同義である)を表す]または

# 【化3】

$$R^{13}R^{14}N$$

[式中、 $R^{13}$ は水素原子、アルキルまたはアラルキルを表し、 $R^{14}$ は水素原子、アルキル、アラルキル、 $CW^3R^{8b}$ (式中、 $R^{8b}$ および $W^3$ はそれぞれ前記 $R^8$ および $W^1$ と

同義である)、アルキルスルホニル、置換もしくは非置換のアリールスルホニル、 $-PW^4R^{16}_2$ (式中、 $R^{16}$ は同一または異なってアルキルまたは置換もしくは非置換のアリールを表し、 $W^4$ は前記 $W^1$ と同義である)を表すか、または $R^{13}$ および $R^{14}$ が一緒になって、

# 【化4】



を表し、 $R^{15}$ は水素原子、アルキルまたはアラルキルを表す]を表す>を表し、 $R^{2}$ は水素原子、アロイルオキシメチルまたは $COR^{17}$ <C式中、 $R^{17}$ はヒドロキシ、アルコキシ、アルケニルオキシ、置換もしくは非置換のアラルキルオキシ、脂環式アルキルアルコキシ、 $-0(CH_2)_{n2}R^{18}$  [式中、n2は1 $\sim$ 10の整数を表し、 $R^{18}$ はヒドロキシ、アルコキシ、置換もしくは非置換のアロイルまたは $SIR^{10a}_{3}$  (式中、 $R^{10}$  aは前記 $R^{10}$  と同義である)を表す]または $R^{19}R^{20}$  (式中、 $R^{19}$ は水素原子、アルキルまたは置換もしくは非置換のアリールを表し、 $R^{20}$ はアルキル、アラルキル、 $-CHR^{21}COR^{22}$  [式中、 $R^{21}$ は水素原子、アルキルまたはアラルキルを表し、 $R^{22}$ はヒドロキシ、アルコキシ、アルケニルオキシ、置換もしくは非置換のアラルキルオキシ、置換もしくは非置換の脂環式アルキルアルコキシ、 $-0(CH_2)_{n2}$ ,  $R^{18a}$  (式中、 $R^{18a}$ および $R^{20}$  はそれぞれ前記 $R^{18}$ および $R^{20}$  が一緒になって $R^{20}$ を含んで形成される置換もしくは非置換の複素環基を表す)を表す〉を表すか、または $R^{19}$ および $R^{20}$  が一緒になって $R^{20}$  が一緒になって $R^{20}$  を表すか、または $R^{20}$  が一緒になって $R^{20}$  が一緒になって $R^{20}$  が、または $R^{20}$  が一緒になって

# 【化5】

(式中、 $R^{23}$ は水素原子、アルキルまたはアラルキルを表す)を表し、 $R^3$ は水素原子、アルキル、アラルキル、アルカノイル、置換もしくは非置換のアロイルまたは $SiR^{10b}$ 3(式中、 $R^{10b}$ は前記 $R^{10}$ と同義である)を表し、 $R^4$ はヒドロキシ、メ

ルカプト、アルコキシまたは置換もしくは非置換のアルキルチオを表すか、または $\mathbb{R}^3$ および $\mathbb{R}^4$ が一緒になって結合を表し、 $\mathbb{R}^5$ は水素原子またはアルキルを表し、 $\mathbb{R}^5$ は水素原子またはアルキルを表し、 $\mathbb{R}^5$ はかりロプロピレンまたは $\mathbb{R}^5$ (式中、 $\mathbb{R}^5$ 0)の整数を表す)を表す  $\mathbb{R}^5$ で表される $\mathbb{R}^5$ 0)で表される $\mathbb{R}^5$ 0)で表される $\mathbb{R}^5$ 0)で表される $\mathbb{R}^5$ 0)で表される $\mathbb{R}^5$ 1)を表す 含するプロテアソーム阻害剤。

# 【請求項2】 式(II)

# 【化6】

$$HO_2C$$
  $R^{24}$  (II)

(式中、 $R^{24}$ はアルキルを表す)で表されるカルボン酸と式(XIX)

# 【化7】

$$R^{1}$$
  $X_{NH_{2}}$  (XIX)

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ およびXはそれぞれ前記と同義である)で表されるアミンとを反応させることを特徴とする、 $R^3$ および $R^4$ が一緒になって結合を表す請求項1記載のUCK14誘導体の製造方法。

# 【請求項3】 式(II)

# 【化8】

$$HO_2C$$
  $R^{24}$  (II)

(式中、 $R^{24}$ は前記と同義である)で表されるカルボン酸。

【請求項4】  $R^1$ および $R^2$ が同時に水素原子ではないか、同時に、 $R^1$ が 【化9】

、 $R^2$ がカルボキシ、 $R^3$ と $R^4$ が一緒になって結合、 $R^5$ が1-メチルプロピル、かつ $R^3$ が $-(CH_2)_2$ -またはシクロプロピレンではない請求項1記載のUCK14誘導体または

その薬理的に許容される塩。

【請求項5】 R<sup>1</sup>が

【化10】

$$R^{14a}HN \underbrace{\downarrow}_{R_{15a}H}^{O}N$$

(式中、 $R^{14a}$ は水素原子またはアルコキシカルボニルを表し、 $R^{15a}$ はアルキルを表す)を表し、 $R^2$ が $COR^{17a}$ (式中、 $R^{17a}$ はアラルキルオキシ、アラルキルアミノまたはアルキルアミノを表す)を表し、 $R^3$ および $R^4$ が一緒になって結合を表し、 $R^5$ がアルキルを表す請求項4記載のUCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩。

【請求項6】 請求項4または請求項5記載のUCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩を有効成分として包含する医薬。

【請求項7】 請求項4または請求項5記載のUCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩を有効成分として包含するプロテアソーム阻害剤。

【請求項8】 請求項4または請求項5記載のUCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩を有効成分として包含する抗腫瘍剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、UCK14誘導体を有効成分として含有し、白血病、肺癌、結腸癌、乳 癌等の悪性腫瘍の治療または自己免疫疾患、炎症、神経細胞変性等に関わる疾患 、例えば慢性関節炎リウマチ、喘息、アルツハイマー病等の治療、さらに臓器移 植による拒絶反応の低下にも有用なプロテアソーム阻害剤に関する。

[0002]

【従来の技術】

プロテアソームは多機能性プロテアーゼとも呼ばれる多成分複合体であ。その構造は円筒型の触媒サブユニットである20SプロテアソームおよびU字型の調節サブユニットから成る。両者が会合した26Sプロテアソームはダンベル型構造を有

する分子量200kの巨大複合体分子であり、細胞内でユビキチン化されたタンパク 質をATP依存的に分解する役割を担っている [Tanaka K. et al., Molecular Bio logy Report, 24, 3-11 (1997); Baumeister W. et al., Cell, 92, 367-380 (19 98)]。以前から白血病細胞でその発現レベルの上昇が報告されていたが、近年 このユビキチン-プロテアソームによる分解機構が細胞周期制御および免疫始動 制御と深く関わっていることが明らかとなってきた。多くの癌細胞では癌抑制遺 伝子産物P53が変異または野生型に関わらずその分解の亢進が起きており正常に 機能していない。野生型P53の誘導により細胞はG1期停止またはアポトーシスを 引き起こす。この野生型P53の分解を担っているのがユビキチン-プロテアソーム 分解系である [Spataro V. et al. British J. Cancer, 77, 448-455 (1998)]。 また最近になって乳癌、直腸癌、肺癌の臨床検体を用いた解析からこれらの癌で 特に予後の悪いタイプではサイクリン依存性キナーゼの内在性インヒビターであ るP27のプロテアソーム依存的分解が亢進していることが明らかとなっている [P orter P.L. et al., Nature Medicine, 3, 222-225 (1997); Catzavelos C. et a 1., Nature Medicine, 3, 227-230 (1997); Esposito V. et al., Cancer Res., 5 7,3381-3385 (1997)]。よってプロテアソーム阻害剤は癌細胞内で分解の亢進 しているP53やP27を蓄積させ、それにより癌細胞の増殖停止をまたはアポトーシ スを誘導することができる。さらにプロテアソームは免疫始動機構における内在 性抗原のプロセッシング酵素としても機能していることが報告されている [Rock K. L. et al., Cell, 78, 761-771 (1994)]。またTNF- $\alpha$ 等の炎症性のサイトカ インの転写調節因子NF-κBの活性化にも重要な役割を担っていることが明らかと なってきている [Palombella V. J., Cell, 78, 773-785 (1994)] 。よってプロ テアソーム阻害剤は臓器移植による拒絶反応の低下や炎症性疾患等にも有効であ ると考えられている。

[0003]

既存のプロテアソーム選択的阻害剤としては放線菌の生産するラクタシスチン [Fenteany G., J. Biol. Chem., 273, 8545-8548 (1998)] およびペプチドアル デヒド化合物MG132 [Palombella V.J., Cell, 78, 773-785 (1994)] 等が報告されている。これらの阻害剤は癌細胞の増殖停止またはアポトーシス誘導、NF-κB

の活性化阻害作用を有するだけでなく神経細胞に対して突起伸長を誘導する化合物としても知られている [Omura S. et al., J. Antibiot.,40, 113-116 (1991)]。よってプロテアソーム阻害剤は神経細胞変性等に関わる疾患にも有効と考え

[0004]

一方、UCK14化合物はストレプトマイセス属に属する微生物が生産する特開平9-169796号公報に開示されている化合物であり、抗腫瘍作用を示し、そのうちUCK14A1、UCK14A2およびUCK14Cは下記の構造を有するが、いずれもプロテアソーム。阻害活性は知られていない。

[0005]

### 【化11】

られている。

### [0006]

# 【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は、プロテアソーム阻害剤を提供することにある。また、本発明の別の目的は、上記の作用を有する物質を有効成分として包含する医薬を提供することにある。具体的には、白血病、肺癌、結腸癌、乳癌等の悪性腫瘍の治療、自己免疫疾患、炎症、神経細胞変性等に関わる疾患、例えば慢性関節炎リウマチ、喘息、アルツハイマー病等の治療、さらに臓器移植による拒絶反応の低下に有用な医薬を提供することが本発明の目的である。本発明のさらに別の課題は抗腫瘍剤等の種々の医薬の有効成分として有用な新規UCK14誘導体を提供することに

ある。

[0007]

# 【課題を解決するための手段】

本発明者らはUCK14化合物がプロテアソームを阻害することを明らかとし、またその誘導体にも阻害活性を見出した。本発明はプロテアソームを阻害することにより悪性腫瘍、自己免疫疾患、炎症、神経細胞変性等に関わる疾患の治療に有効な薬剤に関する。

すなわち、本発明は、式(I)

[0008]

【化12】

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} X \xrightarrow{N} R^{3} \xrightarrow{R^{5}} (1)$$

[0009]

《式中、 $R^1$ は水素原子または $R^6R^7$ <式中、 $R^6$ は水素原子、アルキルまたはアラルキルを表し、 $R^7$ は水素原子、アルキル、アラルキル、 $CW^1R^8$  {式中、 $R^8$ は水素原子、置換もしくは非置換のアルキル、アルキルアミノ、アルコキシ、置換もしくは非置換のアリール、複素環基、置換もしくは非置換のアラルキル、アラルキルアミノ、置換もしくは非置換のアラルキルオキシまたは $-0(CH_2)_{n1}OR^9$  [式中、n1は1~10の整数を表し、 $R^9$ は水素原子または $SiR^{10}_3$ (式中、 $R^{10}$ は同一または異なってアルキルまたは置換もしくは非置換のアリールを表す)を表す]を表し、 $W^1$ は酸素原子または硫黄原子を表す)、

[0010]

【化13】

$$\bigcap_{\substack{N\\k^{12}}}^{OR^{11}}$$

[0011]

[式中、 $R^{11}$ は水素原子、アルキルまたはアラルキルを表し、 $R^{12}$ は水素原子、ア

ルキル、アラルキルまたは $CW^2R^{8a}$ (式中、 $R^{8a}$ および $W^2$ はそれぞれ前記 $R^8$ および $W^2$ と同義である)を表す] または

[0012]

【化14】

$$R^{13}R^{14}N$$

[0013]

[0014]

【化15】

[0015]

を表し、 $R^{15}$ は水素原子、アルキルまたはアラルキルを表す]を表す>を表し、 $R^{2}$ は水素原子、アロイルオキシメチルまたは $COR^{17}$ <式中、 $R^{17}$ はヒドロキシ、アルコキシ、アルケニルオキシ、置換もしくは非置換のアラルキルオキシ、脂環式アルキルアルコキシ、 $-0(CH_2)_{n2}R^{18}$  [式中、n2は1~10の整数を表し、 $R^{18}$ はヒドロキシ、アルコキシ、置換もしくは非置換のアロイルまたは $SiR^{10a}_{3}$  (式中、 $R^{10}$  aは前記 $R^{10}$ と同義である)を表す]または $NR^{19}R^{20}$  {式中、 $R^{19}$ は水素原子、アルキルまたは置換もしくは非置換のアリールを表し、 $R^{20}$ はアルキル、アラルキル、 $-CHR^{21}COR^{22}$  [式中、 $R^{21}$ は水素原子、アルキルまたはアラルキルを表し、 $R^{22}$ はヒドロキシ、アルコキシ、アルケニルオキシ、置換もしくは非置換のアラルキ

ルオキシ、置換もしくは非置換の脂環式アルキルアルコキシ、 $-0(CH_2)_{n2}$ ,  $R^{18a}$  (式中、 $R^{18a}$ およびn2'はそれぞれ前記 $R^{18}$ およびn2と同義である)を表す]、アミノ、アルキルアミノまたはアリールアミノを表すか、または $R^{19}$ および $R^{20}$ が一緒になってNを含んで形成される置換もしくは非置換の複素環基を表す}を表す>を表すか、または $R^{1}$ および $R^{2}$ が一緒になって

[0016]

【化16】

[0017]

(式中、 $R^{23}$ は水素原子、アルキルまたはアラルキルを表す)を表し、 $R^3$ は水素原子、アルキル、アラルキル、アルカノイル、置換もしくは非置換のアロイルまたは $SiR^{10b}_{3}$ (式中、 $R^{10b}$ は前記 $R^{10}$ と同義である)を表し、 $R^4$ はヒドロキシ、メルカプト、アルコキシまたは置換もしくは非置換のアルキルチオを表すか、または $R^3$ および $R^4$ が一緒になって結合を表し、 $R^5$ は水素原子またはアルキルを表し、 $R^3$ はシクロプロピレンまたは $R^3$ に、 $R^5$ は水素原子またはアルキルを表し、 $R^5$ は水素原子またはアルキルを表し、 $R^5$ はかってが、 $R^5$ は水素原子またはアルキルを表し、 $R^5$ はかったは一( $R^5$ ) の変数を表す)を表す。で表される $R^5$ 0 で表される $R^5$ 1 で表される $R^5$ 1 で表される $R^5$ 2 で表される $R^5$ 3 に関する。

[0018]

また、本発明は、式(II)

[0019]

【化17】

$$HO_2C$$
  $R^{24}$  (II)

[0020]

(式中、 $R^{24}$ はアルキルを表す)で表されるカルボン酸と式(XIX)

[0021]

【化18】

$$R^1$$
  $\times X_{NH_2}$  (XIX)

[0022]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ およびXはそれぞれ前記と同義である)で表されるアミンとを反応させることを特徴とする、 $R^3$ および $R^4$ が一緒になって結合を表すUCK14誘導体の製造方法に関する。さらに、上記式(II)で表されるカルボン酸に関する。

別の観点からは、本発明により、式(I)で表されるUCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩を有効成分として包含し、プロテアソーム阻害により治療が可能な疾患の治療のために用いる医薬に関する。このような疾患として、例えば白血病、肺癌、結腸癌、乳癌等の悪性腫瘍、自己免疫疾患、炎症、神経細胞変性等に関わる疾患、例えば慢性関節炎リウマチ、喘息、アルツハイマー病等、さらに臓器移植による拒絶反応の低下等の疾患をあげることができる。

# [0023]

上記の阻害剤または上記の医薬は、好ましくは、式(I)で表されるUCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩と製剤用添加物とを含む医薬組成物の形態で提供される。また、本発明は、上記プロテアソーム阻害剤または上記医薬の製造のための式(I)で表されるUCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩の使用、ならびにプロテアソームを阻害する方法であって、式(I)で表されるUCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩の有効量をヒトを含む哺乳類動物に投与する工程を含む方法に関する。また、式(II)で表されるカルボン酸は式(I)で表されるUCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩の製造の上で有用な中間体として用いられる。

[0024]

さらに別の観点からは、本発明は式(I)のうち $\mathbb{R}^1$ および $\mathbb{R}^2$ が同時に水素原子ではないか、同時に、 $\mathbb{R}^1$ が

[0025]

【化19】

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\$$

[0026]

、 $R^2$ がカルボキシ、 $R^3$ と $R^4$ が一緒になって結合、 $R^5$ が1-メチルプロピル、かつ $R^4$ が一 $(CH_2)_2$ -またはシクロプロピレンではない該UCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩に関する。また、 $R^1$ が

[0027]

【化20】

$$R^{14a}HN$$
 $N$ 
 $R^{15a}H$ 

[0028]

(式中、 $R^{14a}$ は水素原子またはアルコキシカルボニルを表し、 $R^{15a}$ はアルキルを表す)を表し、 $R^2$ が $COR^{17a}$ (式中、 $R^{17a}$ はアラルキルオキシ、アラルキルアミノまたはアルキルアミノを表す)を表し、 $R^3$ および $R^4$ が一緒になって結合を表し、 $R^5$ がアルキルを表す該UCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩が別の形態としてあげられる。上記の新規UCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩は、例えば、医薬の有効成分、好ましくは抗腫瘍剤、抗炎症剤またはプロテアソーム阻害剤等の医薬の有効成分として有用である。

以下、式(I)で表される化合物を化合物(I)という。他の式番号の化合物についても同様である。

[0029]

# 【発明の実施の形態】

式(I) および式(II) 中の各基の定義において、アルキル、アルコキシ、アルキルアミノ、アルカノイル、アルキルチオおよびアルキルスルホニルのアルキル部分としては、炭素数1~20の直鎖または分岐状の、例えばメチル、エチル、

プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、ペンチル、イソペンチル、ヘキシル、ヘプチル、オクチル、ノニル、デシル、ウンデシル、ドデシル、ペンタデシル、エイコシル等があげられ、好ましくは、炭素数1~8である。脂環式アルキルアルコキシのアルキレン部分は前記アルキル部分から水素原子を1つ除いたものである。脂環式アルキルアルコキシの脂環式アルキル部分としては、炭素数3~8の、例えばシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル、シクロオクチル等があげられる。アルケニルオキシのアルケニル部分としては、炭素数2~6の直鎖または分岐状の、1~3個の二重結合を有する、例えば、ビニル、アリル、クロチル、プレニル、ブテニル、ペンテニル、ヘキセニル、ペンタジエニル、ヘキサジエニル等があげられる。

### [0030]

アリール、アリールアミノ、アリールスルホニル、アロイルオキシメチルおよびアロイルのアリール部分としては、フェニル、ナフチル等があげられる。アラルキル、アラルキルオキシおよびアラルキルアミノのアラルキル部分としては、 炭素数7~15の、例えばベンジル、フェネチル、ベンズヒドリル、ナフチルメチル、アントリルメチル等があげられる。

#### [0031]

複素環基は、酸素原子、硫黄原子、窒素原子等のヘテロ原子を少なくとも1個以上含む単環または多環式の各環が3~8員環の複素環基であり、好ましくはイミダゾリル、ピリジル、インドリル、キノリル、イソキノリル、キノキサリニル、キナゾリニル、ピリダジニル、ピリミジニル、ピラジニル等の5員環または6員環の含窒素芳香族複素環基およびピロリジニル、オキソピロリジニル、ピペリジニル、ピペリジノ、ピペラジニル、モルホリノ、チオモルホリノ、ホモピペリジニル、ホモピペラジニル、テトラヒドロピリジニル等の5員環または6員環の含窒素脂環式複素環基があげられる。さらに含酸素脂環式複素環基として、1,3-ジオキソラン-4-イル、1,3-ジオキサン-4-イル、1,3-ジオキサン-5-イル等も好適である。Nを含んで形成される複素環基としては、上記複素環基のうち、Nを含むものならいずれでもよい。

[0032]

置換アルキル、置換アラルキル、置換脂環式アルキルアルコキシ、置換アラル キルオキシ、置換アリール、置換アルキルチオ、置換アリールスルホニル、置換 アロイルおよびNを含んで形成される置換複素環基の置換基としては、同一また は異なって、置換数1~3のハロゲン、ニトロ、ヒドロキシ、アミノ、カルボキシ 、アルカノイル、アルカノイルオキシ、アルキル、アルコキシ、アロイル、アロ イルオキシ、アルコキシカルボニル、アルコキシカルボニルアミノ、アルコキシ カルボニルオキシ、ジアルキルカルバモイルオキシ、アルコキシアラルキルオキ シカルボニル、-0PO(OH) $_2$ 、-0S0 $_3$ H、-0SiR $^{10c}$ 。(式中、R $^{10c}$ は同一または異なっ てアルキルまたはアリールを表し、アルキルおよびアリールはそれぞれ前記と同 義である)等があげられる。ハロゲンはフッ素、塩素、臭素またはヨウ素の各原 子を表し、アルカノイル、アルカノイルオキシ、アルキル、アルコキシ、アルコ キシカルボニル、アルコキシカルボニルアミノ、アルコキシカルボニルオキシ、 ジアルキルカルバモイルオキシ、アルコキシアラルキルオキシカルボニルのアル キル部分は前記アルキルと同義であり、アロイルおよびアロイルオキシのアリー ル部分は前記アリールと同義であり、アルコキシアラルキルオキシカルボニルの アラルキル部分は前記アラルキルと同義である。

[0033]

化合物 (I) または化合物 (II) の薬理的に許容される塩は、薬理的に許容される酸付加塩、金属塩、アンモニウム塩、有機アミン付加塩、アミノ酸付加塩を包含する。酸付加塩としては塩酸塩、臭化水素酸塩、硫酸塩、リン酸塩等の無機酸塩、ギ酸塩、酢酸塩、トリフルオロ酢酸塩、安息香酸塩、マレイン酸塩、フマル酸塩、コハク酸塩、酒石酸塩、クエン酸塩、シュウ酸塩、メタンスルホン酸塩、p-トルエンスルホン酸塩等の有機酸塩があげられる。金属塩としてはリチウム塩、ナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩、マグネシウム塩、カルシウム塩等のアルカリ土類金属塩、アルミニウム塩、亜鉛塩等があげられ、アンモニウム塩としてはアンモニウム、テトラメチルアンモニウム等があげられ、有機アミン付加塩としてはモルホリン、ピペリジン等の付加塩、アミノ酸付加塩としてはグリシン、フェニルアラニン、アスパラギン酸、グルタミン酸、リジン等の

付加塩があげられる。

[0034]

次に、化合物(I)および化合物(II)の製造法について説明する。

なお、以下に示す製造法において、原料として用いられる化合物または生成物の1または2以上の官能基が実施方法の条件下で変化するか、または方法を実施するのに不適切な場合、有機合成化学で常用される方法、例えば、官能基の保護、脱保護 [例えば、プロテクティブ・グループス・イン・オーガニック・シンセシス (Protective Groups in Organic Synthesis)、グリーン (T. W. Greene) 著、ジョン・ワイリー・アンド・サンズ・インコーポレイテッド (John Wiley&Sons, Inc.) (1981年)等参照]、酸化、還元、加水分解等を用いることにより、目的化合物を得ることができる。また、必要に応じて置換基導入等の反応工程の順序を変えることもできる。

### 製造法1

化合物 (I) のうち、R<sup>1</sup>が-NH<sub>2</sub>または 【0035】

【化21】

$$R^{13}R^{14}N \xrightarrow[R^{15}]{0} N$$

[0036]

(式中、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ および $R^{15}$ はそれぞれ前記と同義である)でない $R^{1a}$ である化合物を化合物(Ia)、 $R^{1}$ が $-NH_2$ である化合物を化合物(Ib)、 $R^{1}$ が

[0037]

【化22】

$$\begin{array}{c} H_3C \\ H_3C \\ CH_3 \end{array} \\ \begin{array}{c} O \\ H_3 \end{array} \\ \begin{array}{c} H \\ N \\ R^{15} \end{array} \\ \begin{array}{c} N \\ H \end{array}$$

[0038]

(式中、 $R^{15}$ は前記と同義である) である化合物を化合物(Ic)、 $R^1$ が

[0039]

【化23】

$$H_2N$$
 $N$ 
 $N$ 
 $N$ 
 $N$ 
 $N$ 

[0040]

(式中、 $R^{15}$ は前記と同義である) である化合物を化合物(Id)、 $R^1$ が

[0041]

【化24】

$$R^{13b}R^{14b}N \bigvee_{R^{15}}^{0} \bigvee_{H}^{N}$$

[0042]

(式中、 $R^{13b}$ および $R^{14b}$ はそれぞれ前記 $R^{13}$ および $R^{14}$ の定義より共に水素原子である場合を除いた基を表し、 $R^{15}$ は前記と同義である)である化合物を化合物(Ie)とし、これら化合物(I)は例えば化合物(III)を用いて、以下の合成経路により製造することができる。

[0043]

【化25】

[0044]

[式中、 $R^{1a}$ は前記 $R^{1}$ の定義より $-NH_{2}$ および

[0045]

【化26】

$$R^{13}R^{14}N$$

[0046]

(式中、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ および $R^{15}$ はそれぞれ前記と同義である)を除いた基を表し、 $R^{2}$   $\sim$   $R^{5}$ 、 $R^{13b}$ 、 $R^{14b}$ 、 $R^{15}$ およびXはそれぞれ前記と同義である

化合物 (Ia) 、化合物 (Ib) 、化合物 (Ic) 、化合物 (Id) および化合物 (Ie) は $R^{1a}$ 、 $R^2 \sim R^5$ 、 $R^{13b}$ 、 $R^{14b}$ 、 $R^{15}$ およびXの種類によって、上記の合成経路に基づき、例えば以下に示す工程により製造することができる。

(工程1)

[0047]

【化27】

$$H_{3}C$$
  $CH_{3}$   $O$   $R_{15}$   $H$   $O$   $R_{2}$   $X$   $N$   $R_{3}$   $O$   $R_{4}$   $R_{4}$   $R_{3}$   $C$   $CH_{3}$   $O$   $R_{4}$   $R_{4}$ 

[0048]

(式中、R<sup>1a</sup>、R<sup>2</sup>~R<sup>5</sup>、R<sup>13b</sup>、R<sup>14b</sup>、R<sup>15</sup>およびXはそれぞれ前記と同義である) 化合物(Ia)、化合物(Ic) および化合物(Ie) は、それぞれリジン、オルニ チン等のアミノ酸から合成して得られる化合物(IV)、化合物(V) または化合 物(VI) [ペプチド合成、泉屋ら著、丸善(1975年)参照]と化合物(III) [B ajwa, J. S. et al., J. Org. Chem., <u>48</u>, 1114-1116 (1983)参照] とを反応に 不活性な溶媒中、縮合剤存在下で反応させることにより得ることができる。

### [0049]

反応に用いられる溶媒としては、クロロホルム、ジクロロメタン、エーテル、テトラヒドロフラン、アセトン、ジメチルホルムアミド、アセトニトリル等、反応に不活性な溶媒であればいずれでもよく、これらは単独もしくは混合して用いられる。縮合剤としては、通常のカルボン酸とアミンの縮合に用いられるものであればいずれでもよく、例えばジシクロヘキシルカルボジイミド、塩酸・1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド等が用いられ、1-ヒドロキシベンゾトリアゾールまたはN-ヒドロキシサクシンイミド等を1~10当量さらに

加えることもできる。化合物(IV)、化合物(V)、化合物(VI)および縮合剤 は通常、化合物(III)に対して1当量以上、好ましくは1~200当量用いられる。 反応は通常、0~50℃の範囲で、5分~24時間で終了する。

(工程2-1)

[0050]

【化28】

$$R^{1a}$$
  $X$   $N$   $R^{3O}$   $R^{5}$   $R^{17b}$ Y(VII)または  $CO_2R^{17b}$   $N$   $R^{3O}$   $R^{4O}$   $R^{5}$   $R^{17b}$ OH(VIII)  $R^{1a}$   $R^{1a}$   $R^{3O}$   $R^{4O}$   $R^{5}$   $R^{17b}$ OH(VIII)  $R^{1a}$   $R^$ 

[0051]

[式中、 $R^{17b}$ はアルキル、アルケニル、置換もしくは非置換のアラルキル、脂環式アルキルアルキルまたは $-(CH_2)_{n2}^{R^{18}}$ (式中、 $R^{18}$ およびn2はそれぞれ前記と同義である)を表し、 $R^{1a}$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^{15}$ およびXはそれぞれ前記と同義であり、Yは塩素、臭素またはヨウ素を表す]

 $\mathbb{R}^{17b}$ の定義において、脂環式アルキルアルキルの脂環式アルキル部分およびアルキル部分はそれぞれ前記脂環式アルキルおよびアルキルと同義である。

[0052]

化合物 (Ia) のうち、 $R^2$ が $-CO_2$ R $^{17b}$  (式中、 $R^{17b}$ は前記と同義である)で表される化合物 (Ia2) は、 $R^2$ が $-CO_2$ Hで表される化合物 (Ia1) を反応に不活性な溶媒中、塩基存在下で化合物 (VII) と反応させるか、縮合剤存在下で化合物 (VIII ) と反応させることにより得ることができる。また、化合物 (Ic) のうち、 $R^2$ が $-CO_2$ R $^{17b}$  (式中、 $R^{17b}$ は前記と同義である)で表される化合物 (Ic2) は、 $R^2$ が $-CO_2$ Hで表される化合物 (Ic1) を用い、上記と同様の方法により得ることができ

る。

[0053]

反応に用いられる溶媒としては、前述の反応に不活性な溶媒であればいずれでもよく、これらは単独もしくは混合して用いられる。塩基としてはピリジン、イミダゾール、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン等のアミン類、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸カルシウム、炭酸水素ナトリウム等のアルカリ金属もしくはアルカリ土類金属の炭酸塩もしくは重炭酸塩が用いられ、ジメチルアミノピリジン等を触媒として用いることもできる。縮合剤としては、前述の通常のカルボン酸とアミンの縮合に用いられるものであればいずれでもよく、ジメチルアミノピリジン等を0.1~10当量さらに加えることもできる。化合物(VII)および塩基は通常、化合物(Ia1)または化合物(Ic1)に対して1当量以上、好ましくは1~200当量用いられる。反応は通常、化合物(Ia1)または化合物(Ic1)に対して1当量以上、好ましくは1~200当量用いられる。反応は通常、0~50℃の範囲で、5分~24時間で終了する。化合物(VIII)および縮合剤は通常、化合物(Ia1)または化合物(Ic1)に対して1当量以上、好ましくは1~200当量用いられる。反応は通常、0~50℃の範囲で、5分~24時間で終了する。

(工程2-2)

[0054]

【化29】

[0055]

(式中、 $R^{1a}$ 、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{19}$ 、 $R^{20}$ およびXはそれぞれ前記と同義である

)

化合物(Ia)のうち、 $R^2$ が $CONR^{19}R^{20}$ (式中、 $R^{19}$ および $R^{20}$ はそれぞれ前記と同義である)で表される化合物(Ia3)は、 $R^2$ が $-CO_2$ Hで表される化合物(Ia1)を反応に不活性な溶媒中、縮合剤存在下に化合物(IX)と反応させることにより得ることができる。また、化合物(Ic)のうち、 $R^2$ が $CONR^{19}R^{20}$ (式中、 $R^{19}$ および $R^{20}$ はそれぞれ前記と同義である)で表される化合物(Ic3)は、 $R^2$ が $-CO_2$ Hで表される化合物(Ic1)を反応に不活性な溶媒中、縮合剤存在下に、化合物(IX)と反応させることにより得ることができる。

### [0056]

反応に用いられる溶媒としては、前述の反応に不活性な溶媒であればいずれでもよく、これらは単独もしくは混合して用いられる。縮合剤としては、前述の通常のカルボン酸とアミンの縮合に用いられるものであればいずれでもよく、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール等を1~10当量さらに加えることもできる。化合物 (IX) および縮合剤は通常、化合物 (Ia1) または化合物 (Ic1) に対して1当量以上、好ましくは1~200当量用いられる。反応は通常、0~50℃の範囲で、10分~24時間で終了する。

# (工程3)

[0057]

### 【化30】

[0058]

(式中、 $R^2 \sim R^5$ 、 $R^{15}$ およびXはそれぞれ前記と同義である)

化合物 (I) のうち、 $R^1$ が $-NH_2$ で表される化合物 (Ib) は、 $R^1$ が $-NHCO_2$ C( $CH_3$ ) $_3$ で表される化合物 (Ia4) を酸存在下処理することにより得ることができる。また、 $R^1$ が

[0059]

【化31】

[0060]

(式中、 $\mathbb{R}^{15}$ は前記と同義である)で表される化合物( $\mathbb{R}^{16}$ )は、上記と同様の方法で化合物( $\mathbb{R}^{16}$ )を処理することにより得ることができる。

反応に用いられる溶媒としては、クロロホルム、ジクロロメタン、エーテル、テトラヒドロフラン、アセトン、ジメチルホルムアミド、アセトニトリル、メタノール、エタノール等であればいずれでもよいが、好ましくはクロロホルム、ジクロロメタン等が用いられる。酸としては、例えばPートルエンスルホン酸、カンファースルホン酸、ピリジニウムPートルエンスルホネート、トリフルオロ酢酸、トリフルオロメタンスルホン酸等の有機酸、塩酸、硫酸等の無機酸または四塩化チタン、三フッ化ホウ素・ジエチルエーテル錯体等のルイス酸であればいずれでもよいが、好ましくはトリフルオロ酢酸が用いられ、通常、化合物(Ia)に対して1当量以上、好ましくは1~10当量用いられる。反応は通常、0~50℃の範囲で、5分~24時間で終了する。

(工程4)

[0061]

# 【化32】

$$R_{2}$$
  $R_{3}$   $R_{4}$   $R_{3}$   $R_{4}$   $R_{4}$   $R_{4}$   $R_{3}$   $R_{4}$   $R_{$ 

[0062]

(式中、 $R^2 \sim R^5$ 、 $R^{13b}$ 、 $R^{14b}$ 、 $R^{15}$ およびXはそれぞれ前記と同義である)

化合物 (Ic) および化合物 (Ie) は、化合物 (Ib) を反応に不活性な溶媒中、縮合剤存在下で、それぞれ化合物 (X) または化合物 (XI) [ペプチド合成、泉屋ら、丸善 (1975年) 参照] と反応させることによっても得ることができる。化合物 (X) または化合物 (XI) は、通常、化合物 (Ib) に対して1当量以上、好ましくは1~200当量反応させることによって製造することができる。

### [0063]

反応に用いられる溶媒としては、前述の反応に不活性な溶媒であればいずれでもよく、これらは単独もしくは混合して用いられる。縮合剤としては、前述の通常のカルボン酸とアミンの縮合に用いられるのもであればいずれでもよく、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール等を0.1~10当量さらに加えることもできる。反応は通常、0~50℃の範囲で、5分~24時間で終了する。

(工程5-1)

[0064]

### 【化33】

$$H_2N$$
  $H_2N$   $H_2N$   $H_2N$   $H_3O$   $H_2N$   $H_3O$   $H_2N$   $H_3O$   $H_3O$ 

[0065]

(式中、 $R^{6a}$ および $R^{7a}$ は同一のアルキルまたはアラルキルを表し、 $R^{13c}$ および $R^{14c}$ は同一のアルキルまたはアラルキルを表し、 $R^{2}\sim R^{5}$ 、 $R^{15}$ 、XおよびYはそれぞれ前記と同義である)

化合物(Ia)のうち、 $R^{1a}$ が $-NR^{6a}R^{7a}$ (式中、 $R^{6a}$ および $R^{7a}$ はそれぞれ前記と同義である)である化合物(Ia5)は上記の各工程により合成できるが、化合物(Ib)を反応に不活性な溶媒中、塩基存在下で化合物(XII)と反応させることによっても得ることができる。また、化合物(Ie)のうち、 $R^{13c}$ および $R^{14c}$ が同一のアルキルまたはアラルキルである化合物(Ie)も上記の各工程により合成できるが、化合物(Id)を反応に不活性な溶媒中、塩基存在下で化合物(XII)と反応させることによっても得ることができる。

#### [0066]

反応に用いられる溶媒としては、前述の反応に不活性な溶媒であればいずれでもよく、これらは単独もしくは混合して用いられる。塩基としてはピリジン、イミダゾール、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン等のアミン類、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸カルシウム、炭酸水素ナトリウム等のアルカリ金属もしくはアルカリ土類金属の炭酸塩もしくは重炭酸塩が用いられ、ジメチルアミノピリジン等を触媒として用いることもできる。化合物(XII)および塩基は通常、化合物(Id)に対して1当量以上、好ましくは1~200当量用いられる。反応は通常、0~50℃の範囲で、5分~24時間で終了する。

(工程5-2)

[0067]

## 【化34】

$$R^{2}$$
  $R^{2}$   $R^{5}$   $R^{5}$   $R^{6}$   $R^{8c}$   $R^{5}$   $R^{$ 

[0068]

[式中、 $R^2\sim R^5$ 、 $R^{15}$ 、 $W^1$ 、 $W^3$ およびXはそれぞれ前記と同義であり、 $R^{8c}$ は $R^8$ あるいは $R^{8b}$ の定義より $-0(CH_2)_{n1}$ OH(式中、n1は前記と同義である)を除いた基を表す]

化合物(Ia)のうち、 $R^{1a}$ が $-NHCW^1R^{8c}$ (式中、 $R^{8c}$ および $W^1$ はそれぞれ前記と同義である)である化合物(Ia6)は上記の各工程により合成できるが、化合物(Ib)を不活性な溶媒中、塩基存在下で、 $R^{8c}NCW^1$ (式中、 $R^{8c}$ および $W^1$ はそれぞれ前記と同義である)で表される化合物(XIII)と反応させるか、縮合剤存在下で、 $R^{8c}CO_2H$ (式中、 $R^{8c}$ は前記と同義である)で表される化合物(XIV)と反応させることによっても得ることができる。また、化合物(Ie)のうち、 $R^{13b}$ が水素原子であり、 $R^{14b}$ が $-CW^3R^{8c}$ (式中、 $R^{8c}$ および $W^3$ はそれぞれ前記と同義である)である化合物(Ie2)は上記の各工程により合成できるが、化合物(Ib)の代わりに化合物(Id)も用いる以外は、化合物(Ia6)の製造方法と同様の方法により得ることもできる。

[0069]

反応に用いられる溶媒としては、前述の反応に不活性な溶媒であればいずれでもよく、これらは単独もしくは混合して用いられる。塩基としてはピリジン、イミダゾール、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン等のアミン類が用いられ、ジメチルアミノピリジン等を触媒として用いることもできる。縮合剤としては、前述の通常のカルボン酸とアミンの縮合に用いられるものであればいずれでもよく、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール等を1~10当量さらに加えることもできる。化合物(XIII)、化合物(XIV)、塩基および縮合剤は通常、化合物(Id)に対して1当量以上、好ましくは1~200当量用いられる。反応は通常、0~50℃の範囲で、5分~24時間で終了する。

[0070]

なお、化合物 (Ia) のうち、R<sup>la</sup>が

[0071]

【化35】

[0072]

(式中、 $R^{11}$ および $R^{12}$ はそれぞれ前記と同義である)である化合物(Ia7)も、 工程 5-2 の方法により製造することもできる。

[0073]

【化36】

[0074]

(式中、 $R^2 \sim R^5$ 、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ およびXはそれぞれ前記と同義である)

(工程5-3)

[0075]

【化37】

$$R^{10}_{3}$$
SiO(CH<sub>2</sub>)<sub>n1</sub>O  $H$   $R_{3}$ O  $R^{5}$  (Ia8)  $R_{4}$   $R_{3}$ O  $R^{5}$   $R_{4}$   $R_{3}$ O  $R^{5}$   $R_{4}$   $R_{5}$   $R_{5}$   $R_{5}$   $R_{5}$   $R_{5}$   $R_{5}$   $R_{5}$   $R_{5}$   $R_{5}$   $R_{7}$   $R_$ 

[0076]

(式中、 $R^2 \sim R^5$ 、 $R^{10}$ 、 $R^{15}$ およびn1はそれぞれ前記と同義である)

化合物(Ia)のうち、 $R^{1a}$ が $-NHCO_2$ ( $CH_2$ ) $_{n1}$ 0H(式中、n1は前記と同義である)である化合物(Ia9)は、 $R^{1a}$ が $-NHCO_2$ ( $CH_2$ ) $_{n1}$ 0Si $R^{10}$ 3(式中、 $R^{10}$ およびn1はそれぞれ前記と同義である)である化合物(Ia8)を、メタノール、エタノール、テトラヒドロフラン、アセトニトリル等の溶媒中、フッ化テトラブチルアンモニウム、フッ化水素等のフッ化物アニオンと反応させることにより製造することができる。また反応系に酢酸等の有機酸を $0.1\sim100$ 当量加えることにより収率が向上することもある。フッ化物アニオンは通常、化合物(Ia8)に対して1当量以上、好ましくは $1\sim200$ 当量用いられる。反応は通常、 $0\sim50$  C の範囲で、5分 $\sim100$ 時間で終了する。また、化合物(Ie)のうち、 $R^{13b}$ が水素原子であり、 $R^{14b}$ が $-CO_2$ ( $CH_2$ ) $_{n1}$ 0H(式中、n1は前記と同義である)である化合物(Ie4)は、 $R^{13b}$ が水素原子であり、 $R^{14b}$ が $-CO_2$ ( $CH_2$ ) $_{n1}$ 0Si $R^{10}$ 3(式中、 $R^{10}$ および $R^{14b}$ が $-CO_2$ ( $R^{10}$ ) $R^{14b}$ が $R^{14b}$ 0  $R^{14b}$ 

ることができる。

(工程5-4)

[0077]

【化38】

$$H_2N$$
  $H_2N$   $H_{25}$   $H$   $H_{20}$   $H_{20}$ 

[0078]

(式中、 $R^2 \sim R^5$ 、 $R^{15}$ およびYはそれぞれ前記と同義であり、 $R^{25}$ はアルキルまたは置換もしくは非置換のアリールを表す)

化合物(Ie)のうち、R<sup>13b</sup>が水素原子であり、R<sup>14b</sup>が-SO<sub>2</sub>R<sup>25</sup>(式中、R<sup>25</sup>は前記と同義である)である化合物(Ie5)は上記の各工程で合成できるが、化合物(Id)を反応に不活性な溶媒中、塩基存在下で、化合物(XV)と反応させることにより得ることもできる。反応に用いられる溶媒としては、前述の反応に不活性な溶媒であればいずれでもよく、これらは単独もしくは混合して用いられる。塩基としてはピリジン、イミダゾール、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン等のアミン類が用いられ、ジメチルアミノピリジン等を触媒として用いることもできる。化合物(XV)および塩基は通常、化合物(Id)に対して1当量以上、好ましくは1~200当量用いられる。反応は通常、0~50℃の範囲で、5分~24時間で終了する。

(工程5-5)

[0079]

【化39】

[0080]

(式中、 $R^2 \sim R^5$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、Yおよび $W^4$ はそれぞれ前記と同義である)

化合物(Ie)のうち、R<sup>13b</sup>が水素原子であり、R<sup>14b</sup>が-PW<sup>4</sup>R<sup>16</sup>2(式中、R<sup>16</sup>およびW<sup>4</sup>はそれぞれ前記と同義である)である化合物(Ie6)は上記の各工程により合成できるが、化合物(Id)を反応に不活性な溶媒中、塩基存在下、化合物(XVI)と反応させることにより得ることもできる。反応に用いられる溶媒としては、前述の反応に不活性な溶媒であればいずれでもよく、これらは単独もしくは混合して用いられる。塩基としてはピリジン、イミダゾール、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン等のアミン類が用いられ、ジメチルアミノピリジン等を触媒として用いることもできる。化合物(XVI)および塩基は通常、化合物(Id)に対して1当量以上、好ましくは1~200当量用いられる。反応は通常、0~50℃の範囲で、5分~24時間で終了する。

#### 製造法2

化合物 (I) のうち、 $R^3$ および $R^4$ が一緒になって結合を表さない化合物を化合物 (Ig) とし、これら化合物 (Ig) は上記の各工程により合成できるが、例えば以下の合成経路により、 $R^3$ および $R^4$ が一緒になって結合を表す化合物 (Ih) を出発原料として製造することもできる。

[0081]

【化40】

$$R^{1}$$
 $X$ 
 $H$ 
 $R^{5}$ 
 $R^{1}$ 
 $X$ 
 $H$ 
 $R^{3a}$ 
 $R^{4a}$ 
 $R^{4a}$ 

[0082]

(式中、 $R^{3a}$ および $R^{4a}$ はそれぞれ前記 $R^3$ および $R^4$ の定義より $R^3$ および $R^4$ が一緒になって結合を表す場合を除いた基を表し、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^5$ およびXはそれぞれ前記と同義である)

化合物 (Ig)  $\mathsf{i} \, \mathsf{R}^1$ 、 $\mathsf{R}^2$ 、 $\mathsf{R}^{3\mathsf{a}}$ 、 $\mathsf{R}^{4\mathsf{a}}$ 、 $\mathsf{R}^5$ および $\mathsf{X}$ の種類により、上記の合成経路に基づき、例えば以下に示す工程により製造することができる。

(工程6)

[0083]

【化41】

[0084]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^5$ およびXは前記と同義であり、 $R^{4b}$ はヒドロキシ、メルカプト、置換もしくは非置換のアルコキシまたは置換もしくは非置換のアルキルチオを表す)

化合物(Ig)のうち、R<sup>3a</sup>が水素原子である化合物(Ig1)は、化合物(Ih)を 反応に不活性な溶媒中、塩基存在下、化合物(XVII)と反応させることにより得 ることができる。反応に用いられる溶媒としては、前述の反応に不活性な溶媒で あればいずれでもよく、好ましくはジメチルスルホキシドが用いられる。塩基と してはピリジン、イミダゾール、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミ ン等のアミン類、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸カルシウム、炭酸水素ナトリウム等のアルカリ金属もしくはアルカリ土類金属の炭酸塩、重炭酸塩あるいはリン酸塩が用いられる。化合物(XVII)および塩基は通常、化合物(Ih)に対して1当量以上、好ましくは1~200当量用いられる。反応は通常、−10~50℃の範囲で、10分~24時間で終了する。

### 製造法3

化合物 (Ih) のうち、R<sup>5</sup>がアルキルである化合物 (Ih1) は、化合物 (XVIII) より得られる化合物 (II) と化合物 (XIX) を反応させることにより製造することもできる。

(工程7-1)

[0085]

【化42】

[0086]

(式中、R<sup>24</sup>は前記と同義である)

化合物 (II) は、化合物 (XVIII) [Corey, E. J. et al., J. Am. Chem. Soc., 120, 2330-2336 (1998)参照]を反応に不活性な溶媒中、触媒存在下に水素添加に付すことにより得ることができる。反応溶媒としては、メタノール、エタノール、水等が用いられる。触媒としては、例えばパラジウム炭素、酸化白金等が用いられ、通常化合物 (XVIII) に対して0.1 当量以上、好ましくは1~200当量用いられる。反応は、通常0~50℃の範囲で、10分~24時間で終了する。

(工程7-2)

[0087]

### 【化43】

$$HO_2C$$
  $R^{24}$   $R^2$   $X$   $NH_2$   $R^1$   $X$   $NH_2$   $R^2$   $X$   $N$   $H$   $R^{24}$   $R^{24}$   $R^{24}$   $R^{24}$   $R^{24}$   $R^{24}$   $R^{24}$   $R^{24}$   $R^{24}$   $R^{24}$ 

[0088]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^{24}$ およびXは、それぞれ前記と同義である)

化合物(Ih1)は、化合物(II)を用いて、工程1と同様の方法により得ることもできる。

化合物(I) または化合物(II) の製造において、官能基の変換は、上記各工程の方法以外に公知の方法[例えば、コンプリヘンシブ・オーガニック・トランスフォーメーションズ (Comprehensive Organic Transformations)、R. C.ラロック (Larock) 著、(1989年)] によっても行うことができる。

[0089]

上述した製造法における目的化合物は、有機合成化学で常用される精製法、例 えば、中和、濾過、抽出、洗浄、乾燥、濃縮、再結晶、各種クロマトグラフィー 等により単離精製することができる。

化合物(I) および化合物(II) の中には、ジアステレオマー等立体異性体が 存在し得るものがあるが、本発明はこれらを含むすべての可能な異性体およびそ れらの混合物を包含する。

また、化合物(I)、化合物(II)およびそれらの薬理的に許容される塩は、 水あるいは各種溶媒との付加物の形で存在することもあるが、これらの付加物も 本発明に包含される。

上記製造法によって得られる化合物(I)の具体例を第1表に示す。

[0090]

# 【表1】

第1表 化合物(I)の具体例 (1)

$$R^{13}R^{14}N \xrightarrow{O}_{CH_3}^{R^2} \xrightarrow{N}_{H} \xrightarrow{O}_{O} \xrightarrow{CH_3}_{O} CH_3$$

化合物番号	R <sup>13</sup>	R <sup>14</sup>	R <sup>2</sup>
1	Н	CO <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
2	Н	$H \bullet CF_3CO_2H$	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
3	Н	CO <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	CO2
4	Н	H•CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H	CO <sub>2</sub>
5	Н	$CO_2C(CH_3)_3$	CO <sub>2</sub>
6	Н	H•CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H	CO <sub>2</sub>
7	Н	CO <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
8	Н	$CO_2C(CH_3)_3$	$CO_2$ $F$
9	Н	${\rm CO_2C}$ ( ${\rm CH_3}$ ) $_3$	CO <sub>2</sub>
10	Н	H•CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H	CO <sub>2</sub>

[0091]

【表2】

第1表 化合物(I)の具体例 (2)

$$R^{13}R^{14}N \underbrace{\downarrow O \qquad CH_3}_{CH_3} R^2 \underbrace{\downarrow O \qquad CH_3}_{N} CH_3$$

化合	物番号	R <sup>13</sup>	R <sup>14</sup>	R <sup>2</sup>
	11	Н	CO <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
	12	Н	H•CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H	CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
	13	Н	$CO_2C(CH_3)_3$	$CO_2C(CH_3)_3$
	14	Н	CO <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub>
	15	Н	$CO_2C(CH_3)_3$	$CO_2$ Si(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
3	16	Н	$CO_2C(CH_3)_3$	$CO_2$ OH
1	17	Н	$CO_2C(CH_3)_3$	CO <sub>2</sub> OCH <sub>3</sub>
j	18	Н	CO <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	$CO_2$
1	19	Н	CO <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	CONH
2	20	Н	H•CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H	CONH
-	21	Н	CO <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	CONH

[0092]

# 【表3】

第1表 化合物(I)の具体例 (3)

$$R^{13}R^{14}N \underbrace{ \begin{array}{c} O \\ H \\ \end{array}}_{CH_3} R^2 \underbrace{ \begin{array}{c} O \\ H \\ \end{array}}_{D} \underbrace{ \begin{array}{c} CH_3 \\ CH_3 \\ \end{array}}_{O} CH_3$$

		3	
化合物番号	R <sup>13</sup>	R <sup>14</sup>	R <sup>2</sup>
22	Н	н•СF <sub>3</sub> СО <sub>2</sub> Н	CONH
23	Н	$CO_2C(CH_3)_3$	CO.H.N.N
24	Н	$CO_2C(CH_3)_3$	CONH CH3
25	Н	H•CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H	CONH CH3
26	Н	$CO_2C(CH_3)_3$	CONO
27	Н	$CO_2C(CH_3)_3$	CONH CH3
28	Н	CO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub>
29	Н	CO <sub>2</sub> Br	CO <sub>2</sub>
30	Н	CONH	CO <sub>2</sub>
31	Н	CONH ← CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub>
32	Н	CSNH	CO <sub>2</sub>

[0093]

【表4】 第1表 化合物(I)の具体例 (4)

化合物番号	R <sup>13</sup>	R <sup>14</sup>	R <sup>2</sup>
33	Н	co-{	CO <sub>2</sub>
34	Н	СНО	CO2
35	Н	COCH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub>
36	Н	$CO \longrightarrow N = N$	CO <sub>2</sub>
37	H CO <sub>2</sub>	$\sim$ OSi(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub>
38	Н	$CO_2$ OH	CO <sub>2</sub>
39	Н	so <sub>2</sub> —	CO <sub>2</sub>
40	Н	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub>
41	н		CO <sub>2</sub>
42	`		CO <sub>2</sub>
43			CO <sub>2</sub>

[0094]

# 【表5】

[0095]

# 【表6】

第1表 化合物(I)の具体例 (6)

[0096]

# 【表7】

第1表 化合物(I)の具体例 (7)

			R <sup>1</sup>	$X \sim X \sim$	<sup>R5</sup>
化合	<b>物番号</b>	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>5</sup>	Х
54		CONH  CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	<b>~</b>
55		Н	CO <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	<b>^</b>
56	H <sub>3</sub> C CH	NH EH3		CH <sub>3</sub>	<b>^</b>
57		CH <sub>3</sub> O	CO <sub>2</sub> H	CH <sub>3</sub>	<b>~</b>
58	Н <sub>3</sub> С°	CH <sub>3</sub> O	CO <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	~
59	H <sub>3</sub> C CH	O H EH3	H CO <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	3
60 ——	CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> I	H•H₂N — NH ĒH₃	CO <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	3 ~~

[0097]

# 【表8】

## 第1表 化合物(I)の具体例 (8)

$$R^{1}$$
 $X$ 
 $N$ 
 $R^{5}$ 

化合物	<b>游番号</b>	R <sup>1</sup>		R <sup>2</sup>		R <sup>5</sup>	X
61	H <sub>3</sub>		CO <sub>2</sub>		^	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	<b>~~</b>
62	CF	C3CO2H•H2N	CO <sub>2</sub>		<u> </u>	Y <sup>CH</sup> ₃ CH₃	<b>~~</b>
63	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C C	NH CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub>		<u></u>	Y <sup>CH₃</sup>	
64	CF <sub>3</sub> CO	<sub>2</sub> H•H <sub>2</sub> N <del>E</del> H <sub>3</sub> NH	CO <sub>2</sub>		<u></u>	Y <sup>CH₃</sup>	~~
65	Н <sub>3</sub> Н <sub>3</sub>	C CH <sub>3</sub> O NH		Н	^	CH <sub>3</sub>	3
66	CI	F <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H•H <sub>2</sub> N		Н	^	Y <sup>CH</sup> 3	3~~~

[0098]

# 【表9】

第1表 化合物(I)の具体例 (9)

$$\mathbb{R}^{13}\mathbb{R}^{14}\mathbb{N} \underbrace{\downarrow 0}_{\text{CH}_3} \mathbb{N} \underbrace{\downarrow 0}_{\text{H}} \underbrace{\downarrow 0}_{\text{H}} \underbrace{\downarrow 0}_{\text{CH}_3} \mathbb{C}\mathbb{H}_3$$

化合物番号	R <sup>13</sup>	R <sup>14</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>4</sup>
67	Н	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> O	CO <sub>2</sub> H	OCH <sub>3</sub>
68	Н	CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H•H	CO2	OCH <sub>3</sub>
69	Н	$H_3C$ $CH_3$ $O$	CO <sub>2</sub>	s OH
70	Н	CF <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H•H	CO <sub>2</sub>	SOH

[0099]

次に、上記製造法によって得られる化合物(II)の具体例を第2表に示す。

[0100]

# 【表10】

第2表 化合物 (II) の具体例

化合物番号	
71	HO CH <sub>3</sub>
72	HO CH <sub>3</sub>

[0101]

次に、代表的な化合物(I)のプロテアソーム阻害活性、WiDr抗細胞活性および抗腫瘍活性を試験例で説明する。

試験例1:プロテアソーム阻害活性

プロテアソームとしては公知の方法を参考にして、HeLa S3細胞抽出液より分 子量分画した粗精製酵素溶液を使用した [Ugai S. et al., J. Biochem.,113,7 54-768(1993); Orino E. et al., FEBS, 284, 206-210 (1991)]。 HeLa S3細胞1  $imes 10^9$ 個を5 mlのバッファーA [20mM Tris(pH 7.5), 2mM ATP, 5mM MgCl $_2$ , 1mMジ チオトレイトール(DTT)]に分散させた後、4℃でホモゲナイズした。10万Gで遠 心分離した上澄をCentricon-500(アミコン社製)により濃縮し、2.5mlのバッファ -B[25mM Tris・HCl(pH7.5), 2mM ATP, 1mM DTT, 20% glycerol]で希釈した。得 られた高分子量画分(分子量>500k)をプロテアソーム活性検出用の酵素溶液と した。プロテアソーム阻害活性を測定するための基質としてSuc-Leu-Leu-Val-Ty r-AMC [Suc:スクシニル (Succinyl); AMC:アミノメチルクマリン (Aminometh ylcoumarin)] (ペプチド研社製)を用いた(2mMのDMSO溶液として保存)。反 応は96穴マイクロタイタープレートを用い以下の方法で行った。96μ1の反応バ ッファー[20 mM Tris・HCl(pH8), 0.5 mM EDTA, 0.04%ドデシル硫酸ナトリウム (SDS)]に1μ1の薬剤溶液 (DMSO) および2μ1の酵素溶液を加えた後に1μ1の基 質溶液を加え37℃で1時間インキュベートした。反応液に0.1mlの反応停止バッフ ァー [0.1M Tris(pH8.9), 0.5% SDS] を加えた後に遊離したアミノメチルクマリ ンの蛍光強度をEx380nm, Em460nmで測定した(1420 ARVO, Wallac社製)。化合 物を添加しない場合の蛍光強度を100としてプロテアソームの活性を50%阻害する 化合物の量(IC<sub>50</sub>)を算出した。結果を第3表に示す。

[0102]

【表11】

第3表 プロテアソーム阻害活性(1)

男 3 衣	プロプラフーム阻告信任(1)
化合物番号	IC <sub>50</sub> (μ M)
UCK14Aı	0.40
1	0.05
2	0.07
3	0.015
4	0.03
5	0.0062
6	0.038
7	0.017
8	0.014
9	0.026
10	0.046
11	0.019
12	0.051
13	0.03
14	0.018
15	0.018
16	0.052
17	0.019
18	0.012
19	0.0062
20	0.011
21	0.004
22	0.012
23	0.017
24	0.015
25	0.024
26	0.013
27	0.003
28	0.005

[0103]

# 【表12】

第3表 プロテアソーム阻害活性(2)

第3表	プロテアソーム阻害活性(2)
化合物番号	IC <sub>50</sub> (μ M)
29	0.005
30	0.004
31	0.011
32	0.005
33	0.015
34	0.038
35	0.027
36	0.021
37	0.006
38	0.041
39	0.008
40	0.024
41	0.012
42	0.022
43	0.014
44	0.047
45	0.006
46	0.006
47	0.15
48	0.050
49	0.030
50	0.030
53	0.25
54	0.047
55	0.077
56	0.022
58	0.026
59	0.033
60	0.04

[0104]

試験例2:ヒト結腸癌WiDr細胞に対する増殖阻害

96穴マイクロタイタープレートに、10%ウシ胎児血清を含むMEM培地で懸濁したヒト結腸癌WiDr細胞を2×10<sup>3</sup>細胞/ウェルずつ分注し、5%炭酸ガスインキュベーター内で、37℃、24時間、前培養を行なった。その後培地により適宜希釈した試験化合物を50μ1/ウェルずつ添加した。この時に各溶液の試験化合物の終濃度は最高で100μMまたは1μMとなる。さらに37℃で72時間、5%炭酸ガスインキュベーター内で培養した。培養が終了する5時間前に、終濃度が1mg/mLとなるように培養培地中に溶解したMTT [3-(4,5-dimethylthiazol-2-yl)-2,5-diphenyltetrazolium bromide]を50μ1/ウェルずつ分注した。培養終了後、ジメチルスルホキシドを150μ1/ウェルずつ分注し、プレートミキサーで激しく攪拌して、MTT-ホルマザンの結晶を完全に溶解した。その後、マイクロプレートリーダーで550nMと630nMの吸光度の差を測定した。細胞増殖抑制活性は50%増殖阻止濃度(IC<sub>50</sub>)で示した。結果を第4表に示す。

[0105]

# 【表13】

第4表 ヒト結腸癌 WiDr 細胞に対する増殖阻害(1)

为 4 X C I 和 I M I G V	TIDI MINICA Y る項他既古
化合物番号	IC50(72 時間, μ M)
UCK14A <sub>1</sub>	>30
1	0.79
3	0.037
4	0.05
5	0.03
6	0.04
7	0.7
9	0.01
10	0.068
11	0.01
12	<0.041
13	0.49
14	0.30
15	0.20
16	0.95
17	0.18
18	0.20
19	0.19
20	0.057
21	0.52
22	<0.041
23	0.41
24	0.02

[0106]

【表14】

第4表 ヒト結腸癌 WiDr 細胞に対する増殖阻害(2)

77 ± 57 = 1 /14 /1// L	0 117757 WEND (->1) O 10 12 12 17 17 17
化合物番号	IC50(72 時間, µ M)
25	0.059
26	0.16
28	0.093
30	0.064
31	0.113
32	0.433
33	0.076
34	1.2
35	0.093
36	0.062
37	5.7
39	0.486
40	0.45
41	2.4
43	3.9
45	0.3
46	0.15
50	1.8
56	1.9
68	1.13

[0107]

試験例3:WiDrマウス固形腫瘍に対する抗腫瘍活性

化合物4をエタノールに溶解後、cremophor ELおよび生理食塩液を加えて所定 濃度に調整した。この時の最終濃度はエタノール5%、cremophor EL7.5%、生理食 塩液87.5%となる。ヒト結腸癌株WiDrは2mm角の腫瘍片をBALB/c-nu/nuマウスの腹 側部に皮下移植した。腫瘍体積が25~60mm<sup>3</sup>に達した時点で1群5匹となるように 群分けした後、調製した試験化合物を腹腔内にそれぞれ5日間連日投与した。

[0108]

試験化合物の抗腫瘍活性は、移植後7日目に腫瘍の長径(a)と短径(b)から腫瘍体積に相当する $a \times b^2/2$ の値を求め、対照群(無処理群)の体積(C)に対

する試験化合物投与群の体積(T)の比T/C値を求めて表した。結果を第5表に示す。

[0109]

【表15】

第5表 WiDr マウス固形腫瘍に対する抗腫瘍活性				
化合物番号 投与量(mg/kg/日) T/C(7日,%)				
4	5.0	56		
4	10.0	49		

#### [0110]

本発明により得られる化合物は、抗腫瘍剤として有用であり、そのままあるいは各種の投与形態で用いることができる。例えば、化合物(I)またはその薬理的に許容される塩を注射剤として用いる場合には、希釈剤としてこの分野に常用されているもの、例えば、生理食塩水、ブドウ糖注射液、乳糖注射液、マンニット注射液等に溶解して用いるか、または日本薬局方に基づいた凍結乾燥注射剤もしくは塩化ナトリウム等と混合した粉末注射剤として用いてもよい。また、これらの注射剤にポリエチレングリコール、HCO-60(界面活性剤;日光ケミカル社製)等の補助剤、エタノールおよび/またはリポソーム、シクロデキストリン等担体を加えてもよい。これらの注射剤は、通常、静脈内投与に供せられるが、動脈内投与、腹腔内投与、胸腔内投与も可能である。

#### [0111]

化合物(I) またはその薬理的に許容される塩と適当な賦形剤、崩壊剤、結合剤、滑沢剤等を常法により混合成形して錠剤、粒剤、粉剤、シロップ剤等とすることにより経口剤として用いることもできる。また、化合物(I) またはその薬理的に許容される塩と常用される担体とを常法により混合成形して坐剤とし直腸投与も可能である。さらには、化合物(I) またはその薬理的に許容される塩と常用される担体とを常法により混合して点鼻剤、点眼剤、局所用クリーム等とすることにより経皮剤として用いることもできる。

[0112]

化合物 (I) またはその薬理的に許容される塩は、経口的または軟膏、注射剤等として非経口的に投与可能であり、その有効用量および投与回数は投与形態、患者の年齢、体重、症状等により異なるが、通常1日あたり、0.01~1000mg/60kg、好ましくは0.01~100mg/60kgを週1回または3週間に1回の間隔で投与するのが好ましい。

[0113]

### 【実施例】

以下の実施例および参考例で示される各化合物の物理化学的データは次の機器 類によって測定した。

MS 日本電子 HX/HX110A

<sup>1</sup>H NMR ブルーカー DMX500(500MHz)

日本電子 α 400 (400MHz)

日本電子 Lambda300(300MHz)

IR 日本分光 IR-810

以下の実施例および参考例において、化合物の物理データ中、「FABMS」は「FAB」法によるマススペクトルを、「HRFABMS」は「FAB」法による高分解能マススペクトルを示し、「calculated」は分子式に基づく理論値を、「found」は実測値を意味する。「ODS」はオクタデシル化シリカゲルを表す。

[0114]

また以下の実施例および参考例において、通常の後処理とは下記の反応後処理を表す。

各工程の反応終了後、必要に応じて反応液に水、酸、緩衝液等を加え、酢酸エチル、エーテル、クロロホルム、ジクロロエタン等の非水溶性溶媒で抽出する。 抽出液は水、食塩水等で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧下に留去する。

[0115]

実施例1 化合物1の合成

UCK14A<sub>2</sub>(10 mg, 0.021 mmol)をN,N-ジメチルホルムアミド(0.20 mL)に溶解し

、ヨウ化メチル(0.0050 mL, 0.080 mmol)および炭酸カリウム(5.0 mg, 0.036 mm ol)を加え、25℃で1時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=100/0~100/1で溶出)で精製し、化合物1(9.5 mg, 収率 92%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 8.99(br d, J=7.8 Hz, 1H), 6.57(br s, 1H), 5. 36(br d, J=7.1 Hz, 1H), 4.91(ddd, J=4.4, 4.6, 8.0 Hz, 1H), 4.63(d, J=4.7 Hz, 1H), 4.38(m, 1H), 3.73(s, 3H), 3.56(dd, J=4.6, 7.3 Hz, 1H), 2.51(m, 1H), 2.44(m, 1H), 1.98(m, 1H), 1.66(m, 1H), 1.39-1.48(m, 12H), 1.34(m, 1H), 1.15(m, 1H), 1.08(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.96(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.68-0.8 3(m, 2H), 0.61(m, 1H)

FABMS m/z:  $484(M+H)^{\dagger}$  calculated for  $C_{23}H_{37}N_3O_8=483$ 

[0116]

## 実施例2 化合物2の合成

化合物1(2.5 mg, 0.051 mmol)をジクロロメタン(0.20 mL)に溶解し、トリフルオロ酢酸(0.05 mL, 0.67 mmol)を加え、25℃で2時間攪拌した。反応液を濃縮後、ODSカラムクロマトグラフィー(水/メタノール=0/100~100/0で溶出)で精製し、化合物2(2.0 mg, 収率 80%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.67(d, J=9.3 Hz, 1H), 6.74(br s, 1H), 4.89(m, 1H), 4.67(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.20(m, 1H), 3.73(s, 3H), 3.55(dd, J=4.7, 7.6 Hz, 1H), 2.54(br s, 1H), 2.46(br d, J=14.9 Hz, 1H), 1.99(m, 1H), 1.57-1.68(m, 5H), 1.33(m, 1H), 1.07(d, J=6.6 Hz, 3H), 0.94(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.79(m, 1H), 0.70(m, 1H), 0.63(m, 1H)

FABMS m/z:  $384(M+H)^+$  calculated for  $C_{18}H_{29}N_3O_6=383$ 

[0117]

#### 実施例3 化合物3の合成

UCK14A<sub>2</sub>(9.6 mg, 0.021 mmol)をN,N-ジメチルホルムアミド(0.24 mL)に溶解し、臭化ベンジル(0.011 mL, 0.092 mmol)および炭酸カリウム(6.0 mg, 0.043 mmol)を加え、25℃で1.5時間攪拌した。通常の後処理後、薄層クロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/1で展開)で精製し、化合物3(4.6 mg, 収率 40%)を

得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.04(br d, J=9.5 Hz, 1H), 7.33(m, 5H), 6.52(br s, 1H), 5.36(br d, J=6.4 Hz, 1H), 5.15(s, 2H), 4.96(m, 1H), 4.60(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.38(m, 1H), 3.74(dd, J=4.6, 7.4 Hz, 1H), 2.49(m, 1H), 2.47(m, 1H), 1.97(m, 1H), 1.62(m, 1H), 1.43(s, 9H), 1.38(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.30(m, 1H), 1.13(m, 1H), 1.06(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.94(d, J=7.4 Hz, 3H), 0.83(m, 1H), 0.73(m, 1H), 0.59(m, 1H)

FABMS m/z:  $560 (M+H)^+$  calculated for  $C_{29}H_{41}N_3O_8=559$ 

[0118]

## 実施例4化合物4の合成

実施例3で得られる化合物3(5.4 mg, 0.096 mmol)をジクロロメタン(0.54 mL) に溶解し、トリフルオロ酢酸(0.12 mL, 1.6 mmol)を加え、25℃で1時間攪拌した。反応液を濃縮後、0DSカラムクロマトグラフィー(水/アセトニトリル=100/0~0/100で溶出)で精製し、化合物4(5.6 mg, 収率 100%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.59(d, J=9.2 Hz, 1H), 7.33(m, 5H), 6.71(br s, 1H), 5.14(s, 2H), 4.92(m, 1H), 4.63(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.13(m, 1H), 3. 43(dd, J=4.6, 7.4 Hz, 1H), 2.52(m, 1H), 2.46(br d, J=15.6 Hz, 1H), 1.96(m, 1H), 1.61(m, 1H), 1.53(d, J=6.8 Hz, 3H), 1.30(m, 1H), 1.11(m, 1H), 1. 03(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.93(d, J=7.5 Hz, 3H), 0.91(m, 1H), 0.73(m, 1H), 0. 59(m, 1H)

FABMS m/z:  $460 \text{ (M+H)}^+$  calculated for  $C_{24}^{\text{H}}_{33}^{\text{N}}_{3}^{\text{O}}_{6}^{\text{=}459}$ 

## 実施例5 化合物5の合成

実施例3と同様に、UCK14A<sub>2</sub>(32 mg, 0.069 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(3.2 mL)、2-(ブロモメチル)ナフタレン(69 mg, 0.031 mmol)および炭酸カリウム(20 mg, 12 mmol)から化合物5(29 mg,収率 69%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl $_{3}$ , 300MHz) δ ppm: 9.12(d, J=9.0 Hz, 1H), 7.77-7.88(m, 4H), 7.5 0(m, 2H), 7.42(dd, J=1.7, 8.4 Hz, 1H), 6.63(br s, 1H), 5.39(br d, J=8.1 Hz, 1H), 5.34(d, J=13.0 Hz, 1H), 5.29(d, J=13.0 Hz, 1H), 4.99(ddd, J=4.2)

, 4.4, 8.6 Hz, 1H), 4.58(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.39(m, 1H), 3.39(dd, J=4.6, 7.4 Hz, 1H), 2.43-2.56(m, 2H), 1.73-1.97(m, 2H), 1.54(m, 1H), 1.43(s, 9H), 1.38(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.26(m, 1H), 1.00(d, J=6.6 Hz, 3H), 0.87(t, J=7.4 Hz, 3H), 0.60-0.87(m, 2H), 0.57(m, 1H)

FABMS m/z:  $610 \, (\text{M}+\text{H})^+$  calculated for  $\text{C}_{33} \text{H}_{43} \text{N}_3 \text{O}_8 = 609$  HRFABMS calculated for  $\text{C}_{33} \text{H}_{44} \text{N}_3 \text{O}_8 \, (\text{M}+\text{H})^+$  610.3128 found 610.3129

# 【0120】 実施例6 化合物6の合成

実施例4と同様に、実施例5で得られる化合物5(12 mg, 0.020 mmol)、ジクロロメタン(1.2 mL)およびトリフルオロ酢酸(0.24 mL, 3.1 mmol)から化合物6(10 mg, 0.020 mmol)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.59(br d, J=9.2 Hz, 1H), 7.70-7.91(m, 4H), 7.43-7.56(m, 2H), 7.38(dd, J=1.4, 8.4 Hz, 1H), 6.77(br s, 1H), 5.31(d, J=12.5 Hz, 1H), 5.26(d, J=14.7 Hz, 1H), 4.94(m, 1H), 4.59(d, J=4.2 Hz, 1H), 4.15(m, 1H), 3.34(dd, J=4.4, 7.3 Hz, 1H), 2.38-2.60(m, 2H), 1.82(m, 1H), 1.40-1.65(m, 2H), 1.27(d, J=9.0 Hz, 3H), 1.18(m, 1H), 0.95(d, J=6.6 Hz, 3H), 0.88(m, 1H), 0.84(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.50-0.74(m, 2H)

FABMS m/z:  $510(M+H)^+$  calculated for  $C_{28}H_{35}N_3O_6=509$ 

HRFABMS calculated for  $C_{28}H_{36}N_3O_6(M+H)^+$  510.2605 found 510.2624

[0121]

#### 実施例7 化合物7の合成

UCK14A<sub>2</sub>(49 mg, 0.10 mmol)をアセトニトリル(4.9 mL)に溶解し、9-(クロロメチル)アントラセン(0.12 g, 0.52 mmol)および炭酸カリウム(29 mg, 0.21 mmol)を加え、25℃で7.5時間攪拌した。通常の後処理後、薄層クロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/1で展開)で精製し、粗精製物(24 mg)を得た。これをさらに分取用高速液体クロマトグラフィー(HPLC)(ODSカラム,アセトニトリル/水=80/20で溶出)で精製し、化合物7(16 mg,収率 23%)を得た。

IR(KBr): 3244, 2970, 2930, 1836, 1708, 1656, 1529, 1492, 1451, 1383, 136 6, 1246, 1167, 1098, 958, 913, 886, 734 cm<sup>-1</sup>

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.02(br d, J=9.2 Hz, 1H), 8.50(s, 1H), 8.28(d, J=8.8 Hz, 2H), 8.02(d, J=8.3 Hz, 2H), 7.46-7.59(m, 4H), 6.40(br s, 1H), 6.23(d, J=12.4 Hz, 1H), 6.13(d, J=12.7 Hz, 1H), 5.31(br d, J=7.9 Hz, 1H), 4.93(ddd, J=4.1, 4.7, 8.8 Hz, 1H), 4.45(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.39(m, 1H), 2.86(dd, J=5.1, 5.9 Hz, 1H), 2.32-2.43(m, 2H), 1.89(m, 1H), 1.67(m, 1H), 1.40(s, 9H), 1.22-1.45(m, 2H), 1.13(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.93(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.81(t, J=7.4 Hz, 3H), 0.57(m, 1H), 0.41-0.49(m, 2H) FABMS m/z: 660(M+H)<sup>+</sup> calculated for  $C_{37}H_{45}N_3O_8$ =659
HRFABMS calculated for  $C_{37}H_{46}N_3O_8$ (M+H)<sup>+</sup> 660.3285 found 660.3281

[0122]

#### 実施例8 化合物8の合成

UCK14A<sub>2</sub>(49 mg, 0.11 mmol)をN,N-ジメチルホルムアミド(4.9 mL)に溶解し、3-フルオロベンジルブロミド(0.065 mL, 0.53 mmol)および炭酸カリウム(29 mg, 0.21 mmol)を加え、25℃で1時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/1で溶出)で精製し、化合物8(48 mg, 収率 78%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.17(d, J=9.2 Hz, 1H), 7.32(m, 1H), 6.98-7. 16(m, 3H), 6.75(br s, 1H), 5.39(br d, J=7.7 Hz, 1H), 5.15(s, 2H), 4.98(d dd, J=4.6, 4.6, 9.2 Hz, 1H), 4.62(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.39(m, 1H), 3.50(dd, J=4.6, 7.5 Hz, 1H), 2.50(m, 2H), 1.86-2.07(m, 2H), 1.63(m, 1H), 1.43(s, 9H), 1.39(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.28(m, 1H), 1.05(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.91(m, 3H), 0.78(m, 1H), 0.68(m, 1H), 0.60(m, 1H)

FABMS m/z:  $578(M+H)^+$  calculated for  $C_{29}H_{40}N_3O_8F=577$ HRFABMS calculated for  $C_{29}H_{41}N_3O_8F(M+H)^+$  578.2878 found 578.2886

[0123]

実施例9 化合物9の合成

UCK14A<sub>2</sub>(50 mg, 0.11 mmol)をN,N-ジメチルホルムアミド(5.0 mL)に溶解し、 アリルブロミド(0.041 mL, 0.47 mmol)および炭酸カリウム(31 mg, 0.22 mmol) を加え、25℃で0.5時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフ

# 特平11-0123

ィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=3/2で溶出)で精製し、粗精製物(41 mg)を得た。 これをさらに分取用HPLC(ODSカラム,アセトニトリル/水=55/45で溶出)で精製 し、化合物9(35 mg,収率 63%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.10(br d, J=8.8 Hz, 1H), 6.70(br s, 1H), 5 .89(ddd, J=5.7, 10.7, 16.2 Hz, 1H), 5.40(br d, J=7.9 Hz, 1H), 5.32(dd, J=1.4, 17.2 Hz, 1H), 5.23(dd, J=1.3, 10.4 Hz, 1H), 4.94(ddd, J=4.2, 4.6, 8.8 Hz, 1H), 4.63(m, 3H), 4.40(m, 1H), 3.54(dd, J=4.6, 7.5 Hz, 1H), 2.43 -2.56(m, 2H), 1.98(m, 1H), 1.65(m, 1H), 1.44(s, 9H), 1.24-1.39(m, 5H), 1 .08(d, J=6.1 Hz, 3H), 0.95(t, J=7.5 Hz, 3H), 0.68-0.85(m, 2H), 0.61(m, 1H)

FABMS m/z:  $510 \text{ (M+H)}^+$  calculated for  $C_{25}H_{39}N_3O_8=509$  HRFABMS calculated for  $C_{25}H_{40}N_3O_8 \text{ (M+H)}^+$  510.2815 found 510.2833

[0124]

実施例10 化合物10の合成

実施例4と同様に、実施例9で得られる化合物9(18 mg, 0.035 mmol)、ジクロロメタン(1.8 mL)およびトリフルオロ酢酸(0.35 mL, 4.6 mmol)から化合物10(18 mg, 収率 100%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR (CDCI<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.67 (br d, J=9.3 Hz, 1H), 6.90 (br s, 1H), 5 .88 (ddd, J=5.5, 10.5, 17.1 Hz, 1H), 5.32 (dd, J=1.3, 17.1 Hz, 1H), 5.23 (dd, J=1.3, 10.5 Hz, 1H), 4.89 (m, 1H), 4.68 (d, J=4.6 Hz, 1H), 4.62 (d, J=4.8 Hz, 2H), 4.18 (m, 1H), 3.52 (dd, J=4.6, 7.7 Hz, 1H), 2.55 (m, 1H), 2.47 (m, 1H), 1.99 (m, 1H), 1.65 (m, 1H), 1.58 (d, J=6.9 Hz, 3H), 1.23-1.49 (m, 2H), 1.07 (d, J=6.7 Hz, 3H), 0.95 (t, J=7.5 Hz, 3H), 0.89 (m, 1H), 0.80 (m, 1H), 0.62 (m, 1H)

FABMS m/z:  $410 \text{ (M+H)}^+$  calculated for  $C_{20}H_{31}N_3O_6=409$  HRFABMS calculated for  $C_{20}H_{32}N_3O_6 \text{ (M+H)}^+$  410.2291 found 410.2304 [ O 1 2 5 ]

実施例11 化合物11の合成

UCK14A<sub>2</sub>(50 mg, 0.11 mmol)をジクロロメタン(5.0 mL)に溶解し、n-ブチルア

ルコール(0.015 配, 0.16 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(22 mg, 0.11 mmol)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール一水和物(25 mg, 0.21 mmol)および4-ジメチルアミノピリジン(2.6 mg, 0.021 mmol)を加え、25℃で1.5時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=3/2で溶出)で精製し、粗精製物(31 mg)を得た。これをさらに分取用 HPLC (0DSカラム,アセトニトリル/水=60/40で溶出)で精製し、化合物11(9.3 mg,収率 9.8%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.02(br d, J=8.2 Hz, 1H), 6.61(br s, 1H), 5 .40(br d, J=7.5 Hz, 1H), 4.63(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.50(m, 1H), 4.40(m, 1H), 4.12(d, J=6.2 Hz, 2H), 3.55(m, 1H), 2.41-2.54(m, 3H), 2.00(m, 1H), 1.5 5-1.75(m, 2H), 1.44(s, 9H), 1.42(d, J=7.4 Hz, 3H), 1.23-1.40(m, 5H), 1.0 9(d, J=6.6 Hz, 1H), 0.84-1.00(m, 8H), 0.61(m, 1H), 0.57(m, 1H)

FABMS m/z:  $526 (M+H)^{+}$  calculated for  $C_{26}H_{43}N_{3}O_{8}=525$ 

HRFABMS calculated for  $C_{26}H_{44}N_{3}O_{8}(M+H)^{+}$  526.3128 found 526.3118

[0126]

実施例12 化合物12の合成

実施例4と同様に、実施例11で得られる化合物11(25 mg, 0.048 mmol)、ジクロロメタン(2.5 mL)およびトリフルオロ酢酸(0.51 mL, 6.6 mmol)から化合物12(27 mg, 収率 100%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.60(br d, J=9.5 Hz, 1H), 6.86(br s, 1H), 4 .86(m, 1H), 4.69(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.18(m, 1H), 4.12(t, J=6.6 Hz, 2H), 3 .53(dd, J=4.6, 7.7 Hz, 1H), 2.55(m, 1H), 2.41(m, 1H), 1.99(m, 1H), 1.55-1.71(m, 5H), 1.24-1.44(m, 4H), 1.14(m, 1H), 0.95(t, J=7.5 Hz, 3H), 0.92(t, J=7.5 Hz, 3H), 0.67-0.84(m, 5H), 0.62(m, 1H)

FABMS m/z:  $426 (M+H)^{+}$  calculated for  $C_{21}H_{35}N_{3}O_{6}=425$ 

HRFABMS calculated for  $C_{21}H_{36}N_3O_6(M+H)^+$  426.2605 found 426.2624

[0127]

実施例13 化合物13の合成

UCK14A<sub>2</sub>(30 mg, 0.064 mmol)をジクロロメタン(0.90 mL)およびシクロヘキサ

ン(1.8 mL)に溶解し、tert-ブチル 2,2,2トリクロロアセトイミデート(0.11 mL, 0.064 mmol)およびボロントリフルオリドジエチルエーテレート(0.0079 mL, 0.064 mmol)を加え、25℃で0.5時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=3/2で溶出)で精製し、粗精製物(20 mg)を得た。これをさらに分取用 HPLC(ODSカラム, アセトニトリル/水=60/40で溶出)で精製し、化合物13(18 mg, 収率 54%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 8.88(br d, J=8.8 Hz, 1H), 6.63(br s, 1H), 5 .42(br d, J=7.5 Hz, 1H), 4.78(m, 1H), 4.63(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.35(m, 1H) , 3.52(dd, J=4.6, 7.5 Hz, 1H), 2.38-2.53(m, 2H), 2.00(m, 1H), 1.61-1.75(m, 2H), 1.45(s, 9H), 1.39-1.44(m, 12H), 1.33(m, 1H), 1.08(d, J=6.8 Hz, 3 H), 0.96(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.88(m, 1H), 0.77(m, 1H), 0.60(m, 1H) FABMS m/z:  $526(M+H)^+$  calculated for  $C_{26}H_{43}N_3O_8=525$  HRFABMS calculated for  $C_{26}H_{44}N_3O_8(M+H)^+$  526.3128 found 526.3098

[0128]

## 実施例14 化合物14の合成

実施例11と同様に、UCK14A $_2$ (47 mg, 0.099 mmol)、ジクロロメタン(4.7 mL)、シクロヘキシルメタノール(0.024 mL, 0.20 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(41 mg, 0.20 mmol)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール一水和物(47 mg, 0.40 mmol)および4-ジメチルアミノピリジン(4.8 mg, 0.040 mmol)から化合物14(15 mg, 収率 26%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDC1<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.02(d, J=9.0 Hz, 1H), 6.63(br s, 1H), 5.40 (br d, J=7.7Hz, 1H), 4.90(m, 1H), 4.62(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.38(m, 1H), 3. 93(d, J=6.2 Hz, 2H), 3.54(dd, J=4.6, 7.7 Hz, 1H), 2.41-2.54(m, 2H), 1.98 (m, 1H), 1.55-1.77(m, 7H), 1.39-1.45(m, 12H), 1.15-1.38(m, 7H), 1.08(d, J=6.6 Hz, 3H), 0.96(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.88(m, 1H), 0.77(m, 1H), 0.61(m, 1H)

FABMS m/z:  $566 (M+H)^+$  calculated for  $C_{29}H_{47}N_30_8=565$  HRFABMS calculated for  $C_{29}H_{48}N_30_8 (M+H)^+$  566.3442 found 566.3453

[0129]

### 実施例15 化合物15の合成

実施例11と同様に、UCK14 $A_2$ (49 mg, 0.11 mmol)、ジクロロメタン(4.9 mL)、2 -(トリメチルシリル)エタノール(0.015 mL, 0.11 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(22 mg, 0.11 mmol)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(25 mg, 0.21 mmol)および4-ジメチルアミノピリジン(2.6 mg, 0.021 mmol)から化合物15(15 mg, 収率 25%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl $_{3}$ , 300MHz) δ ppm: 8.98(br d, J=9.0 Hz, 1H), 6.62(br s, 1H), 5 .39(br d, J=8.1 Hz, 1H), 4.85(ddd, J=4.3, 4.5, 8.8 Hz, 1H), 4.62(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.38(m, 1H), 4.12-4.37(m, 2H), 3.55(dd, J=4.6, 7.5 Hz, 1H), 2 .38-2.54(m, 2H), 1.99(m, 1H), 1.58-1.75(m, 2H), 1.38-1.47(m, 12H), 1.33(m, 1H), 1.08(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.98(t, J=8.7 Hz, 2H), 0.95(t, J=7.5 Hz, 3H), 0.71-0.86(m, 2H), 0.60(m, 1H), 0.04(s, 9H)

FABMS m/z:  $570(M+H)^+$  calculated for  $C_{27}H_{47}N_30_8Si=569$  HRFABMS calculated for  $C_{27}H_{48}N_30_8Si(M+H)^+$  570.3211 found 570.3216

[0130]

## 実施例16 化合物16の合成

実施例9と同様に、UCK14A $_2$ (43 mg, 0.091 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(4.3 mL)、2-ヨードエタノール(0.035 mL, 0.46 mmol)および炭酸カリウム(25 mg, 0.18 mmol)から化合物16(24 mg, 収率 51%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl $_{3}$ , 300MHz) δ ppm: 9.02(br d, J=8.6 Hz, 1H), 6.80(br s, 1H), 5 .33(br d, J=7.8 Hz, 1H), 4.96(ddd, J=4.0, 4.6, 8.6 Hz, 1H), 4.63(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.40(ddd, J=2.9, 6.6, 11.4 Hz, 1H), 4.32(m, 1H), 4.12(ddd, J=2.9, 5.5, 11.7 Hz, 1H), 3.68-3.86(m, 2H), 3.62(dd, J=4.4, 7.5 Hz, 1H), 2 .57(m, 1H), 2.48(m, 1H), 1.99(m, 1H), 1.69(m, 1H), 1.39-1.48(m, 12H), 1.23-1.37(m, 2H), 1.09(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.96(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.88(m, 1H), 0.71(m, 1H), 0.61(m, 1H)

FABMS m/z:  $514(M+H)^+$  calculated for  $C_{24}H_{39}N_3O_9=513$  HRFABMS calculated for  $C_{24}H_{40}N_3O_9(M+H)^+$  514.2764 found 514.2767

[0131]

## 実施例17 化合物17の合成

実施例9と同様に、UCK14A<sub>2</sub>(51 mg, 0.11 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(5 .1 mL)、ブロモメチルメチルエーテル(0.044 mL, 0.54 mmol)および炭酸カリウム(30 mg, 0.22 mmol)から化合物17(15 mg, 収率 27%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.12(br d, J=8.8 Hz, 1H), 6.65(br s, 1H), 5 .38(br d, J=7.5 Hz, 1H), 5.30(d, J=5.9 Hz, 1H), 5.24(d, J=5.9 Hz, 1H), 4 .95(ddd, J=4.2, 4.6, 8.8 Hz, 1H), 4.63(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.40(m, 1H), 3. 55(dd, J=4.6, 7.5 Hz, 1H), 3.37(s, 3H), 2.45-2.58(m, 2H), 1.99(m, 1H), 1 .58-1.77(m, 2H), 1.40-1.48(m, 12H), 1.32(m, 1H), 1.07(d, J=6.7 Hz, 3H), 0.95(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.74-0.85(m, 2H), 0.62(m, 1H)

FABMS m/z:  $514(M+H)^+$  calculated for  $C_{24}H_{39}N_3O_9=513$ HRFABMS calculated for  $C_{24}H_{40}N_3O_9(M+H)^+$  514.2765 found 514.2759

[0132]

## 実施例18 化合物18の合成

実施例9と同様に、UCK14 $A_2$ (46 mg, 0.098 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(4.6 mL)、2-ブロモアセトフェノン(98 mg, 0.49 mmol)および炭酸カリウム(27 mg, 0.20 mmol)から化合物18(28 mg, 収率 49%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.46(br d, J=9.3 Hz, 1H), 7.87(m, 2H), 7.62 (m, 1H), 7.50(m, 2H), 6.67(br s, 1H), 5.43(br d, J=8.4 Hz, 1H), 5.38(s, 2H), 5.09(m, 1H), 4.62(d, J=4.5 Hz, 1H), 4.47(m, 1H), 3.66(dd, J=4.6, 7. 7 Hz, 1H), 2.56-2.74(m, 2H), 1.89(m, 1H), 1.70(m, 1H), 1.55(m, 1H), 1.38 -1.47(m, 12H), 1.19(m, 1H), 0.99(d, J=6.7 Hz, 3H), 0.85-0.96(m, 2H), 0.7 9(d, J=7.3 Hz, 3H), 0.65(m, 1H)

FABMS m/z:  $588(M+H)^{+}$  calculated for  $C_{30}H_{41}N_{3}O_{9}=587$ 

[0133]

#### 実施例19 化合物19の合成

UCK14 $A_2$ (52 mg, 0.11 mmol)をジクロロメタン(5.2 mL)に溶解し、ベンジルアミン(0.012 mL, 0.11 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(23 mg, 0.1 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール一水和物(26 mg, 0.22 mmol)を

加え、25℃で0.5時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/3で溶出)で精製し、粗精製物(67 mg)を得た。これをさらに分取用 HPLC(ODSカラム,アセトニトリル/水=50/50で溶出)で精製し、化合物19(31 mg,収率 50%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.14(br d, J=6.5 Hz, 1H), 7.18-7.45(m, 5H), 6.90(m, 1H), 6.77(br s, 1H), 5.29(br d, J=6.7 Hz, 1H), 4.83(m, 1H), 4.56(dd, J=4.5 Hz, 1H), 4.50(dd, J=4.6, 14.9 Hz, 1H), 4.36(dd, J=5.5, 15.0 Hz, 1H), 4.31(m, 1H), 3.33(dd, J=4.6, 7.5 Hz, 1H), 2.61(m, 1H), 2.41(m, 1H), 1.92(m, 1H), 1.80(m, 1H), 1.57(m, 1H), 1.42(s, 9H), 1.34(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.27(m, 1H), 1.01(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.90(d, J=7.3 Hz, 3H), 0.87(m, 1H), 0.80(m, 1H), 0.60(m, 1H)

FABMS m/z:  $559(M+H)^+$  calculated for  $C_{29}H_{42}N_4O_7=558$ HRFABMS calculated for  $C_{29}H_{43}N_4O_7(M+H)^+$  559.3132 found 559.3149

[0134]

#### 実施例20 化合物20の合成

実施例4と同様に、実施例19で得られる化合物19(18 mg, 0.033 mmol)、ジクロロメタン(1.8 mL)およびトリフルオロ酢酸(0.36 mL, 4.7 mmol)から化合物20(16 mg, 収率 85%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.51(br d, J=8.8 Hz, 1H), 7.25-7.38(m, 6H), 7.02(br s, 1H), 4.74(m, 1H), 4.58(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.37-4.43(m, 2H), 4.17(m, 1H), 3.40(dd, J=4.6, 7.9 Hz, 1H), 2.43(m, 1H), 2.28(m, 1H), 1.90(m, 1H), 1.44-1.63(m, 5H), 1.28(m, 1H), 0.98(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.90(m, 1H), 0.89(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.75(m, 1H), 0.56(m, 1H)

FABMS m/z:  $459(M+H)^{+}$  calculated for  $C_{24}H_{34}N_{4}O_{5}=458$ 

[0135]

#### 実施例21 化合物21の合成

実施例19と同様に、UCK14 $A_2$ (49 mg, 0.11 mmol)、ジクロロメタン(4.9 mL)、1 -ナフタレンメチルアミン(0.015 mL, 0.11 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(22 mg, 0.11 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール一水和物(2

5 mg, 0.21 mmol)から化合物21(38 mg, 収率 60%)を得た。

IR(KBr)3272, 3054, 2974, 2936, 1835, 1650, 1513, 1454, 1367, 1249, 1166, 1100, 1021, 914, 887, 778, 668  $\rm cm^{-1}$ 

 ${}^{1}{\rm H~NMR\,(CDCl}_{3},~300{\rm MHz})~\delta~~ppm:~9.07(br~s,~1{\rm H}),~7.97(m,~1{\rm H}),~7.86(m,~1{\rm H}),~7.80(m,~1{\rm H}),~7.48(m,~2{\rm H}),~7.40(m,~2{\rm H}),~6.84(br~s,~1{\rm H}),~6.55(s,~1{\rm H}),~5.25(br~d,~J=6.4~{\rm Hz},~1{\rm H}),~5.04(dd,~J=6.5,~14.7~{\rm Hz},~1{\rm H}),~4.82(m,~1{\rm H}),~4.74(dd,~J=4.8,~14.5~{\rm Hz},~1{\rm H}),~4.36(d,~J=4.6~{\rm Hz},~1{\rm H}),~4.26(m,~1{\rm H}),~2.86(m,~1{\rm H}),~2.63(m,~1{\rm H}),~2.27(m,~1{\rm H}),~1.88(m,~1{\rm H}),~1.70(m,~1{\rm H}),~1.40(s,~9{\rm H}),~1.24-1.3~7(m,~2{\rm H}),~1.20(d,~J=7.0~{\rm Hz},~3{\rm H}),~0.90(d,~J=6.6~{\rm Hz},~3{\rm H}),~0.78-0.85(m,~4{\rm H}),~0.73(m,~1{\rm H}),~0.55(m,~1{\rm H})$ 

FABMS m/z:  $609(M+H)^+$  calculated for  $C_{33}H_{44}N_4O_7=608$ HRFABMS calculated for  $C_{33}H_{45}N_4O_7(M+H)^+$  609.3288 found 609.3306

[0136]

## 実施例22 化合物22の合成

実施例4と同様に、実施例21で得られる化合物21(28 mg, 0.046 mmol)、ジクロロメタン(2.8 mL)およびトリフルオロ酢酸(0.57 mL, 7.3 mmol)から化合物22(25 mg, 収率 86%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.45 (br d, J=8.8 Hz, 1H), 7.76-7.90 (m, 2H), 7.71 (m, 1H), 7.37-7.47 (m, 2H), 7.27-7.35 (m, 2H), 7.23 (m, 1H), 6.90 (br s, 1H), 4.62-4.85 (m, 3H), 4.41 (d, J=4.2 Hz, 1H), 4.13 (m, 1H), 3.06 (dd, J=4.4, 7.3 Hz, 1H), 2.18-2.35 (m, 2H), 1.77 (m, 1H), 1.23-1.48 (m, 5H), 1.11 (m, 1H), 0.93 (m, 1H), 0.88 (d, J=6.8 Hz, 3H), 0.80 (t, J=7.3 Hz, 3H), 0.66 (m, 1H), 0.45 (m, 1H)

FABMS m/z:  $509(M+H)^+$  calculated for  $C_{28}H_{36}N_4O_5=508$ HRFABMS calculated for  $C_{28}H_{37}N_4O_5(M+H)^+$  509.2764 found 509.2780

[0137]

## 実施例23 化合物23の合成

UCK14 $A_2$ (30 mg, 0.063 mmol)をジクロロメタン(3.0 mL)に溶解し、フェニルヒドラジン(0.0062 mL, 0.063 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(13 m

g, 0.063 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(15 mg, 0.13 m mol)を加え、25℃で0.5時間攪拌した。通常の後処理後、薄層クロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/3で展開)で精製し、粗精製物(25 mg)を得た。これをさらに分取用 HPLC(ODSカラム,アセトニトリル/水=50/50で溶出)で精製し、化合物23(22 mg, 収率 62%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.19(br d, J=7.5 Hz, 1H), 8.52(br s, 1H), 7 .14-7.23(m, 2H), 6.74-6.91(m, 4H), 6.16(br d, J=3.6 Hz, 1H), 5.32(br d, J=7.1 Hz, 1H), 4.90(m, 1H), 4.62(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.36(m, 1H), 3.55(dd, J=4.6, 7.9 Hz, 1H), 2.44-2.58(m, 2H), 1.95(m, 1H), 1.84(m, 1H), 1.62(m, 1H), 1.40-1.46(m, 12H), 1.26(m, 1H), 1.03(d, J=6.6 Hz, 3H), 0.90(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.89(m, 1H), 0.70(m, 1H), 0.59(m, 1H)

FABMS m/z:  $560 \text{ (M+H)}^+$  calculated for  $C_{28}H_{41}N_5O_7 = 559$ HRFABMS calculated for  $C_{28}H_{42}N_5O_7 \text{ (M+H)}^+$  560.3084 found 560.3094

実施例24 化合物24の合成

実施例19と同様に、UCK14A<sub>2</sub>(21 mg, 0.044 mmol)、ジクロロメタン(2.1 mL)、n-ブチルアミン(0.0044 mL, 0.044 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(9.1 mg, 0.044 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(10 mg, 0.088 mmol)から化合物24(21 mg, 収率 89%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.10(br d, J=7.1 Hz, 1H), 6.81(br s, 1H), 6 .48(m, 1H), 5.32(br d, J=6.2 Hz, 1H), 4.75(m, 1H), 4.62(d, J=4.4 Hz, 1H) , 4.33(m, 1H), 3.52(dd, J=4.4, 7.7 Hz, 1H), 3.22(dd, J=7.0, 12.8 Hz, 1H) , 3.21(dd, J=6.6, 12.3 Hz, 1H), 2.58(m, 1H), 2.42(m, 1H), 2.00(m, 1H), 1 .39-1.55(m, 2H), 1.44(s, 9H), 1.41(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.23-1.39(m, 5H), 1 .07(d, J=6.6 Hz, 3H), 0.84-1.01(m, 7H), 0.80(m, 1H), 0.59(m, 1H)

FABMS m/z:  $525(M+H)^+$  calculated for  $C_{26}H_{44}N_4O_7=524$  HRFABMS calculated for  $C_{26}H_{45}N_4O_7(M+H)^+$  525.3288 found 525.3268

[0139]

実施例25 化合物25の合成

実施例4と同様に、実施例24で得られる化合物24(24 mg, 0.046 mmol)、ジクロロメタン(2.4 mL)およびトリフルオロ酢酸(0.48 mL, 6.3 mmol)から化合物25(23 mg, 収率 92%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CD<sub>3</sub>CN, 300MHz) δ ppm: 9.10(m, 1H), 7.50(s, 1H), 6.70(br s, 1H), 4 .70(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.55(m, 1H), 4.10(m, 1H), 3.65(dd, J=4.4, 8.2 Hz, 1H), 3.07-3.20(m, 3H), 2.49(m, 1H), 2.26(m, 1H), 1.85-1.98(m, 6H), 1.52(m, 2H), 1.23-1.46(m, 4H), 1.01(d, J=7.0 Hz, 3H), 0.79-0.96(m, 6H), 0.54(m, 1H)

FABMS m/z:  $425(M+H)^+$  calculated for  $C_{21}H_{36}N_4O_5=424$ HRFABMS calculated for  $C_{21}H_{37}N_4O_5(M+H)^+$  425.2782 found 425.2764

[0140]

実施例26 化合物26の合成

UCK14A<sub>2</sub>(40 mg, 0.085 mmol)をジクロロメタン(4.0 mL)に溶解し、モルフォリン(0.0074 mL, 0.085 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(18 mg, 0.0 85 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール一水和物(20 mg, 0.17 mmol)を加え、25℃で2.5時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/5~1/10で溶出)で精製し、化合物26(12 mg, 収率 26%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 8.53(br d, J=7.1 Hz, 1H), 6.65(br s, 1H), 5 .33(br d, J=7.1 Hz, 1H), 5.07(ddd, J=4.4, 4.6, 9.0 Hz, 1H), 4.61(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.32(m, 1H), 3.40-3.77(m, 9H), 2.50(m, 1H), 1.90-2.09(m, 2H), 1.61-1.82(m, 2H), 1.43(m, 9H), 1.38(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.31(m, 1H), 1.09 (d, J=6.8 Hz, 3H), 0.96(t, J=7.4 Hz, 3H), 0.89(m, 1H), 0.80(m, 1H), 0.61 (m, 1H)

FABMS m/z:  $539(M+H)^+$  calculated for  $C_{26}H_{42}N_4O_{8}=538$ HRFABMS calculated for  $C_{26}H_{43}N_4O_8(M+H)^+$  539.3081 found 539.3067

[0141]

実施例27 化合物27の合成

実施例19と同様に、UCK14A<sub>2</sub>(46 mg, 0.098 mmol)、ジクロロメタン(4.6 mL)、

L-アラニンベンジルエステル(21 mg, 0.12 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(24 mg, 0.12 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(2 7 mg, 0.23 mmol)から化合物27(20 mg, 収率 32%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.00(br d, J=7.5 Hz, 1H), 7.30-7.41(m, 5H), 7.20(m, 1H), 6.67(br s, 1H), 5.30(br d, J=7.0 Hz, 1H), 5.18(d, J=12.3 Hz, 1H), 5.13(d, J=12.3 Hz, 1H), 4.87(m, 1H), 4.61(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.57(m, 1H), 4.34(m, 1H), 3.48(dd, J=4.6, 7.7 Hz, 1H), 2.46-2.59(m, 2H), 1.98(m, 1H), 1.58-1.72(m, 2H), 1.40-1.48(m, 12H), 1.38(d, J=7.2 Hz, 3H), 1.28(m, 1H), 1.05(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.98(m, 1H), 0.92(d, J=7.3 Hz, 3H), 0.76(m, 1H), 0.56(m, 1H)

FABMS m/z:  $631 (M+H)^+$  calculated for  $C_{32}H_{46}N_40_9=630$  HRFABMS calculated for  $C_{32}H_{47}N_40_9 (M+H)^+$  631.3344 found 631.3358

【0142】 実施例28 化合物28の合成

実施例4で得られる化合物4(20 mg, 0.035 mmol)をテトラヒドロフラン(1.0 mL)および水(1.0 mL)に溶解し、ベンジルクロロホルメート(20 mg, 0.14 mmol)および炭酸水素ナトリウム(12 mg, 0.14 mmol)を加え、0℃で1時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/1で溶出)で精製し、化合物28(20 mg, 収率 95%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.13(br d, J=9.4 Hz, 1H), 7.23-7.42(m, 10H), 6.58(br s, 1H), 5.68(br d, J=7.7 Hz, 1H), 5.16(s, 2H), 5.09(s, 2H), 4. 97(m, 1H), 4.60(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.47(m, 1H), 3.45(dd, J=4.4, 7.5 Hz, 1 H), 2.42-2.55(m, 2H), 1.95(m, 1H), 1.54-1.72(m, 2H), 1.41(d, J=7.0 Hz, 3 H), 1.30(m, 1H), 1.04(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.94(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.89(m, 1 H), 0.72(m, 1H), 0.57(m, 1H)

FABMS m/z:  $594(M+H)^+$  calculated for  $C_{32}H_{39}N_3O_8=593$  [ O 1 4 3 ]

実施例29 化合物29の合成

実施例4で得られる化合物4(40 mg, 0.070 mmol)をテトラヒドロフラン(2.0 mL

)および水(2.0 mL)に溶解し、4-ブロモベンジルクロロホルメート(120 mg, 0.35 mmol)および炭酸水素ナトリウム(29 mg, 0.35 mmol)を加え、0℃で1時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/1で溶出)で精製し、化合物29(39 mg, 収率 83%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCI<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.13(br d, J=9.2 Hz, 1H), 7.43-7.49(m, 2H), 7.29-7.37(m, 5H), 7.17-7.24(m, 2H), 6.59(br s, 1H), 5.72(br d, J=7.7 Hz, 1H), 5.15(s, 2H), 5.02(s, 2H), 4.96(m, 1H), 4.60(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.44(m, 1H), 3.45(dd, J=4.5, 7.5 Hz, 1H), 2.42-2.55(m, 2H), 1.96(m, 1H), 1.70(m, 1H), 1.62(m, 1H), 1.40(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.30(m, 1H), 1.04(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.93(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.93(m, 1H), 0.53-0.68(m, 2H)

FABMS m/z:  $672(M+H)^{+}$  calculated for  $C_{32}H_{38}N_{3}0_{8}^{79}Br=671$ 

[0144]

実施例30 化合物30の合成

実施例4で得られる化合物4(20 mg, 0.035 mmol)をN,N-ジメチルホルムアミド(2.0 mL)に溶解し、ベンジルイソシアネート(0.017 mL, 0.14 mmol)およびトリエチルアミン(9.7 mL, 0.070 mmol)を加え、0℃で0.5時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/3で溶出)で精製し、化合物30(19 mg, 収率 92%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.12(br d, J=9.0 Hz, 1H), 7.14-7.40(m, 10H), 6.65(br s, 1H), 5.98(m, 1H), 5.55(m, 1H), 5.15(d, J=12.3 Hz, 1H), 5.09 (d, J=12.3 Hz, 1H), 4.74(m, 1H), 4.61(m, 1H), 4.58(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.3 2(d, J=5.5 Hz, 2H), 3.46(dd, J=4.4, 7.5 Hz, 1H), 2.49(m, 1H), 2.29(m, 1H), 1.94(m, 1H), 1.61(m, 1H), 1.38(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.19-1.35(m, 2H), 1.03(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.93(t, J=7.4 Hz, 3H), 0.90(m, 1H), 0.69(m, 1H), 0.50(m, 1H)

FABMS m/z:  $593(M+H)^{+}$  calculated for  $C_{32}H_{40}N_{4}O_{7}=592$ 

[0145]

実施例31 化合物31の合成

実施例30と同様に、実施例4で得られる化合物4(20 mg, 0.035 mmol)、N,N-ジ

メチルホルムアミド(2.0 mL)、イソプロピルイソシアネート(0.014 mL, 0.14 mm ol)およびトリエチルアミン(0.0097 mL, 0.070 mmol)から化合物31(16 mg, 収率 86%)を得た。

 $^{1}{\rm H~NMR(CDCl}_{3},~300{\rm MHz})~\delta~~ppm:~9.00(br~d,~J=7.9~{\rm Hz},~1{\rm H}),~7.33(s,~5{\rm H}),~6.73 \\ (br~s,~1{\rm H}),~5.51(m,~1{\rm H}),~5.15(s,~2{\rm H}),~4.92(ddd,~J=4.2,~4.6,~8.8~{\rm Hz},~1{\rm H}), \\ 4.62(d,~J=4.6~{\rm Hz},~1{\rm H}),~4.57(dq,~J=7.2,~7.2~{\rm Hz},~1{\rm H}),~4.25(m,~1{\rm H}),~3.81(dq,~J=6.2,~12.8~{\rm Hz},~1{\rm H}),~3.51(dd,~J=4.6,~7.0~{\rm Hz},~1{\rm H}),~2.55(m,~1{\rm H}),~2.40(m,~1{\rm H}),~1.98(m,~1{\rm H}),~1.83(m,~1{\rm H}),~1.64(m,~1{\rm H}),~1.36(d,~J=7.0~{\rm Hz},~3{\rm H}),~1.30(m,~1{\rm H}),~1.02-1.15(m,~9{\rm H}),~0.95(t,~J=7.5~{\rm Hz},~3{\rm H}),~0.89(m,~1{\rm H}),~0.74(m,~1{\rm H}),~0.59(m,~1{\rm H}) \\ 1.0.59(m,~1{\rm H}),~0.59(m,~1{\rm H}) \\ 1.0.59(m,~1{\rm H}) \\ 1.0.59(m,~1$ 

FABMS m/z:  $545 (M+H)^+$  calculated for  $C_{28}H_{40}N_4O_7 = 544$ 

[0146]

## 実施例32 化合物32の合成

実施例30と同様に、実施例4で得られる化合物4(20 mg, 0.035 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(2.0 mL)、ベンジルイソチオシアネート(0.019 mL, 0.14 mmol)およびトリエチルアミン(0.0097 mL, 0.070 mmol)から化合物32(16 mg, 収率75%)を得た。

 $^{1}\text{H NMR(CDCl}_{3}, \ 300\text{MHz}) \ \delta \ \ \text{ppm:} \ 9.57 (\text{br d}, \ J=9.2 \ \text{Hz}, \ 1\text{H}), \ 7.63 (\text{br s}, \ 1\text{H}), \ 7$ 

[0147]

# 実施例33 化合物33の合成

実施例30と同様に、実施例4で得られる化合物4(20 mg, 0.034 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(2.0 mL)、無水安息香酸(31 mg, 0.14 mmol)およびトリエチルアミン(0.0095 mL, 0.068 mmol)から化合物33(20 mg, 定量的)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.35(br d, J=9.3 Hz, 1H), 7.30-7.52(m, 8H), 7.28-7.36(m, 2H), 7.18(br d, J=7.4 Hz, 1H), 6.70(br s, 1H), 5.18(s, 1H), 5.00(m, 1H), 4.88(m, 1H), 4.63(d, J=4.4 Hz, 1H), 3.48(dd, J=4.5, 7.5 Hz, 1H), 2.47-2.58(m, 2H), 1.97(m, 1H), 1.63(m, 1H), 1.52(d, J=6.9 Hz, 3H), 1.22-1.38(m, 2H), 1.06(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.95(t, J=7.5 Hz, 3H), 0.89(m, 1H), 0.75(m, 1H), 0.59(m, 1H)

FABMS m/z:  $564(M+H)^+$  calculated for  $C_{31}H_{37}N_3O_7=563$ 

[0148]

#### 実施例34 化合物34の合成

実施例4で得られる化合物4(20 mg, 0.035 mmol)をギ酸(2.0 mL)に溶解し、無水酢酸(0.67 mL, 7.1 mmol)を加え、40℃で2時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/5で溶出)で精製し、化合物34(15 mg, 収率 88%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.22(br d, J=9.4 Hz, 1H), 8.26(s, 1H), 7.34 (s, 5H), 6.60-6.69(m, 2H), 5.16(s, 2H), 4.97(ddd, J=4.4, 4.6, 9.0 Hz, 1H), 4.74(dq, J=7.0, 7.0 Hz, 1H), 4.64(d, J=4.6 Hz, 1H), 3.37(dd, J=4.4, 7.5 Hz, 1H), 2.45-2.56(m, 2H), 1.98(m, 1H), 1.72(m, 1H), 1.63(m, 1H), 1.44(d, J=6.9 Hz, 3H), 1.35(m, 1H), 1.07(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.96(t, J=7.4 Hz, 3H), 0.88(m, 1H), 0.77(m, 1H), 0.60(m, 1H)

FABMS m/z:  $488(M+H)^{+}$  calculated for  $C_{25}H_{33}N_{3}O_{7}=487$ 

[0149]

#### 実施例35 化合物35の合成

実施例30と同様に、実施例4で得られる化合物4(20 mg, 0.035 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(2.0 mL)、無水酢酸(0.013 mL, 0.14 mmol)およびトリエチルアミン(0.0098 mL, 0.070 mmol)から化合物35(18 mg, 定量的)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz)δ ppm: 9.14(br d, J=9.2 Hz, 1H), 7.34(m, 5H), 6.68(br s, 1H), 6.47(br d, J=7.2 Hz, 1H), 5.16(s, 2H), 4.97(m, 1H), 4.63(m, 1H), 4.62(d, J=4.4 Hz, 1H), 3.48(dd, J=4.4, 7.3 Hz, 1H), 2.45-2.54(m, 2H), 1.98(s, 3H), 1.96(m, 1H), 1.63(m, 1H), 1.40(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.23-1.

48(m, 2H), 1.07(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.95(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.88(m, 1H), 0.74(m, 1H), 0.59(m, 1H)

FABMS m/z:  $502(M+H)^+$  calculated for  $C_{26}H_{35}N_3O_7=501$ 

[0150]

## 実施例36 化合物36の合成

実施例4で得られる化合物4(25 mg, 0.044 mmol)をN,N-ジメチルホルムアミド(2.5 mL)に溶解し、2-ピラジンカルボン酸(11 mg, 0.087 mmol)、塩酸・1-エチルー3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド(17 mg, 0.087 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(20 mg, 0.17 mmol)を加え、0℃で0.5時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/3で溶出)で精製し、化合物36(18 mg, 収率 71%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.38(br d, J=9.5 Hz, 1H), 9.35(d, J=1.2 Hz, 1H), 8.73(d, J=2.6 Hz, 1H), 8.55(dd, J=1.6, 2.5 Hz, 1H), 8.51(br d, J=7.7 Hz, 1H), 7.35(s, 5H), 6.64(br s, 1H), 5.80(s, 2H), 5.01(m, 1H), 4.88(m, 1H), 4.65(d, J=4.6 Hz, 1H), 3.48(dd, J=4.6, 7.6 Hz, 1H), 2.48-2.57(m, 2H), 1.99(m, 1H), 1.59-1.73(m, 2H), 1.55(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.34(m, 1H), 1.08(d, J=6.6 Hz, 3H), 0.96(t, J=7.4 Hz, 3H), 0.88(m, 1H), 0.76(m, 1H), 0.60(m, 1H)

FABMS m/z:  $565 \text{ (M+H)}^+$  calculated for  $C_{29}H_{35}N_5O_7=564$ 

[0151]

# 実施例37 化合物37の合成

実施例36と同様に、実施例4で得られる化合物4(25 mg, 0.044 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(2.5 mL)、3-tert-ブチルジメチルシリルオキシプロピオン酸(11 mg, 0.087 mmol)、塩酸·1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド(17 mg, 0.087 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(20 mg, 0.17 mmol)から化合物37(16 mg, 収率 56%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl $_{3}$ , 300MHz)  $\delta$  ppm: 9.27(br d, J=9.5 Hz, 1H), 7.47(br d, J=7.7 Hz, 1H), 7.33(m, 5H), 6.61(br s, 1H), 5.15(s, 2H), 5.01(m, 1H), 4.66(m, 1H), 4.64(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.07(s, 2H), 3.56(dd, J=4.6, 7.5 Hz, 1H), 2.

45-2.57(m, 2H), 1.97(m, 1H), 1.55-1.75(m, 2H), 1.45(d, J=6.9 Hz, 3H), 1. 30(m, 1H), 1.07(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.91-0.98(m, 12H), 0.73(m, 1H), 0.65(m, 1H), 0.58(m, 1H), 0.04(s, 6H)

FABMS m/z:  $632(M+H)^+$  calculated for  $C_{32}H_{49}N_3O_8Si=631$ 

[0152]

## 実施例38 化合物38の合成

実施例37で得られる化合物37(24 mg, 0.038 mmol)をテトラヒドロフラン(2.4 mL)に溶解し、1Mフッ化テトラブチルアンモニウム/テトラヒドロフラン溶液(0.075 mL, 0.075 mmol)および酢酸(4.3 mg, 0.075 mmol)を加え、25℃で2時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム/エタノール=15/1で溶出)で精製し、粗精製物(15 mg)を得た。これをさらに分取用 HPL C(ODSカラム, アセトニトリル/水=40/60で溶出)で精製し、化合物38(9.9 mg, 収率 49%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.02(br d, J=8.3 Hz, 1H), 7.29-7.40(m, 5H), 7.13(br d, J=6.7 Hz, 1H), 6.66(br s, 1H), 5.19(d, J=11.9 Hz, 1H), 5.13(d, J=12.3 Hz, 1H), 4.95(ddd, J=4.2, 4.2, 8.4 Hz, 1H), 4.66(m, 1H), 4.62(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.01-4.14(m, 2H), 3.55(br s, 1H), 3.49(dd, J=4.4, 7.4 Hz, 1H), 2.42-2.58(m, 2H), 1.98(m, 1H), 1.53-1.72(m, 2H), 1.44(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.31(m, 1H), 1.07(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.96(t, J=7.3 Hz, 3H), 0.75(m, 1H), 0.56-0.70(m, 1H)

FABMS m/z:  $518(M+H)^+$  calculated for  $C_{26}H_{35}N_3O_8=517$ 

[0153]

## 実施例39 化合物39の合成

実施例30と同様に、実施例4で得られる化合物4(20 mg, 0.035 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(2.0 mL)、ベンゼンスルホニルクロリド(0.018 mL, 0.14 mm ol)およびトリエチルアミン(0.0096 mL, 0.069 mmol)から化合物39(17 mg, 収率83%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz)  $\delta$  ppm: 8.96(br d, J=9.1 Hz, 1H), 7.82-7.88(m, 2H), 7.38-7.55(m, 3H), 7.24-7.36(m, 5H), 6.59(br s, 1H), 5.80(br d, J=9.0 Hz

, 1H), 5.50-5.68(m, 2H), 4.70(m, 1H), 4.62(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.09(m, 1H), 3.47(dd, J=4.4, 7.6 Hz, 1H), 2.39(m, 1H), 2.22(m, 1H), 1.99(m, 1H), 1.56-1.72(m, 2H), 1.34(d, J=6.9 Hz, 3H), 1.28(m, 1H), 1.07(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.95(t, J=7.5 Hz, 3H), 0.89(m, 1H), 0.45-0.58(m, 2H)

FABMS m/z:  $600(M+H)^+$  calculated for  $C_{30}H_{37}N_30_8S=599$ 

[0154]

### 実施例40 化合物40の合成

実施例30と同様に、実施例4で得られる化合物4(15 mg, 0.026 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(1.5 mL)、メタンスルホニルクロリド(0.0081 mL, 0.10 mmol)およびトリエチルアミン(0.0073 mL, 0.052 mmol)から化合物40(13 mg, 収率95%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.18(d, J=9.3 Hz, 1H), 7.34(m, 5H), 6.68(br s, 1H), 5.51(br d, J=12.3 Hz, 1H), 5.17(m, 2H), 4.97(m, 1H), 4.63(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.26(m, 1H), 3.48(dd, J=4.6, 7.5 Hz, 1H), 2.92(s, 3H), 2.44 -2.60(m, 2H), 1.99(m, 1H), 1.57-1.72(m, 2H), 1.45(d, J=7.2 Hz, 3H), 1.33 (m, 1H), 1.09(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.96(t, J=7.6 Hz, 3H), 0.78(m, 1H), 0.54 -0.66(m, 2H)

FABMS m/z:  $538(M+H)^+$  calculated for  $C_{25}H_{35}N_3O_8S=537$ 

[0155]

# 実施例41 化合物41の合成

実施例30と同様に、実施例4で得られる化合物4(15 mg, 0.026 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(1.5 mL)、ジフェニルホスフィニッククロリド(0.0985 mL, 0.052 mmol)およびトリエチルアミン(0.014 mL, 0.10 mmol)から化合物41(7.1 mg,収率 42%)を得た。

 $^{1}{\text{H NMR}(\text{CDCl}_{3},\ 300\text{MHz})\ \delta} \ \ \text{ppm:} \ 8.97(\text{br d},\ J=8.9\ \text{Hz},\ 1\text{H}),\ 7.80-7.96(\text{m},\ 4\text{H}), \\ 7.39-7.55(\text{m},\ 11\text{H}),\ 6.71(\text{br s},\ 1\text{H}),\ 5.16(\text{s},\ 2\text{H}),\ 4.92(\text{ddd},\ J=4.0,\ 4.6,\ 8\\ .6\ \text{Hz},\ 1\text{H}),\ 4.33(\text{d},\ J=4.4\ \text{Hz},\ 1\text{H}),\ 3.86-4.04(\text{m},\ 2\text{H}),\ 3.34(\text{dd},\ J=4.6,\ 7.3\\ \text{Hz},\ 1\text{H}),\ 2.37-2.48(\text{m},\ 2\text{H}),\ 1.86(\text{m},\ 1\text{H}),\ 1.51(\text{m},\ 1\text{H}),\ 1.44(\text{d},\ J=6.4\ \text{Hz},\ 3\text{H}),\ 1.17-1.30(\text{m},\ 2\text{H}),\ 0.94(\text{d},\ J=6.8\ \text{Hz},\ 3\text{H}),\ 0.89(\text{t},\ J=7.4\ \text{Hz},\ 3\text{H}),\ 0.6$ 

6-0.74(m, 2H), 0.58(m, 1H)

FABMS m/z:  $660(M+H)^+$  calculated for  $C_{36}H_{42}N_3O_7=659$ 

[0156]

#### 実施例42 化合物42の合成

実施例28と同様に、実施例4で得られる化合物4(20 mg, 0.035 mmol)、テトラヒドロフラン(1.0 mL)、水(1.0 mL)、N-カルベトキシフタルイミド(45 mg, 0.21 mmol)および炭酸水素ナトリウム(17 mg, 0.21 mmol)から化合物42(22 mg, 収率100%)を得た。

IR(KBr): 3254, 2930, 1836, 1773, 1714, 1660, 1535, 1456, 1386, 1194, 115 3, 1088, 1019, 913, 883, 722, 698, 669  $\rm cm^{-1}$ 

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 8.95(br d, J=9.4 Hz, 1H), 7.82-7.89(m, 2H), 7.70-7.77(m, 2H), 7.28-7.39(m, 5H), 6.37(br s, 1H), 5.16(m, 1H), 5.12(d, J=2.2 Hz, 2H), 5.07(q, J=2.2 Hz, 1H), 3.69(d, J=4.6 Hz, 1H), 3.25(dd, J=4.6, 7.6 Hz, 1H), 2.50(m, 1H), 2.32(m, 1H), 1.82(m, 1H), 1.72(d, J=7.9 Hz, 3H), 1.45(m, 1H), 1.14-1.34(m, 2H), 0.91(d, J=6.8 Hz, 3H), 0.89(m, 1H), 0.88(t, J=7.6 Hz, 3H), 0.50(m, 2H)

FABMS m/z:  $590 (M+H)^{+}$  calculated for  $C_{32}H_{35}N_{3}0_{8}=589$ 

[0157]

#### 実施例43 化合物43の合成

69

[0158]

## 実施例44 化合物44の合成

実施例4で得られる化合物4(31 mg, 0.055 mmol)をジメチルスルホキシド(0.31 mL)に溶解し、0.04Mリン酸緩衝液(pH=7.2)(2.8 mL)を加え、37℃で1日攪拌した。反応液に水を添加した後、ODSカラムクロマトグラフィー(水/アセトニトリル=100/0~0/100で溶出)で精製し、粗精製物(15 mg)を得た。これをさらに分取用HPLC [ODSカラム, アセトニトリル/0.04Mリン酸緩衝液(pH=6.5)=20/80で溶出]で精製し、化合物44(2.4 mg,収率 12%)を得た。

 ${}^{1}{\rm H~NMR\,(CD_{3}CN,~300MHz)\,\delta~ppm:~7.58(m,~1H),~7.22(br~s,~1H),~6.49(br~s,~1H)},~4.63(d,~J=4.4~Hz,~1H),~4.03(dt,~J=4.6,~10.3~Hz,~1H),~3.95(ddd,~J=2.6,~7.0,~14.1~Hz,~1H),~3.65(dd,~J=4.4,~7.8~Hz,~1H),~2.40(m,~1H),~1.90-2.08(m,~3H),~1.40(d,~J=7.1Hz,~3H),~1.01(d,~J=6.8~Hz,~3H),~0.84-0.96(m,~5H),~0.80(m,~2H),~0.72(m,~1H)}$ 

FABMS m/z:  $352(M+H)^+$  calculated for  $C_{17}H_{25}N_3O_5=351$ 

[0159]

# 実施例45 化合物45の合成

実施例9と同様に参考例 7 で得られる化合物G(10 mg, 0.022 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(1.0 mL)、臭化ベンジル(0.012 mL, 0.098 mmol)および炭酸カリウム(6.3 mg, 0.046 mmol)から、化合物45(18 mg, 収率 74%)を得た。  $^{1}$ H NMR(CDCl $_{3}$ , 300MHz)  $\delta$  ppm: 7.35(m, 5H), 6.71(br d, J=7.7 Hz, 1H), 6.54 (m, 1H), 5.18(dd, J=12.2, 18.7 Hz, 2H), 5.10(m, 1H), 4.61(m, 1H), 4.57(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.17(m, 1H), 3.59(dd, J=4.6, 7.7 Hz, 1H), 3.17-3.40(m, 2H), 1.84-2.06(m, 3H), 1.48-1.77(m, 2H), 1.43(s, 9H), 1.34(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.27(m, 2H), 1.08(d, J=6.6 Hz, 3H), 0.95(d, J=7.5 Hz, 3H) FABMS m/z: 548(M+H) calculated for  $C_{28}$ H $_{42}$ N $_{3}$ O $_{8}$ (M+H)  $^{+}$  548.2972 found 548.2993

[0160]

# 実施例46 化合物46の合成

実施例4と同様に、実施例45で得られる化合物45(9.2 mg, 0.017 mmol)、ジク

# 特平11-0123

ロロメタン(0.82 mL)、トリフルオロ酢酸(0.18 mL, 2.4 mmol)から、化合物46(9 .0 mg,収率 100%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(DMSO-d<sub>6</sub>, 300MHz) δ ppm: 8.71(br d, J=5.7 Hz, 1H), 8.47(m, 1H), 7. 93(br s, 2H), 7.37(m, 5H), 5.12(s, 2H), 4.77(d, J=4.2 Hz, 1H), 4.48(m, 1 H), 3.73(m, 1H), 3.62(dd, J=4.2, 7.7 Hz, 1H), 3.08-3.43(m, 2H), 1.91(m, 1H), 1.78(m, 1H), 1.65(m, 1H), 1.52(m, 2H), 1.30(d, J=7.2 Hz, 3H), 1.24(m, 2H), 0.93(d, J=6.7 Hz, 3H), 0.85(d, J=7.3 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $448(M+H)^+$  calculated for  $C_{23}H_{33}N_3O_6=447$ HRFABMS calculated for  $C_{23}H_{34}N_3O_6(M+H)^+$  448.2448 found 448.2438

[0161]

## 実施例47 化合物47の合成

実施例71で得られる化合物71(23 mg, 0.14 mmol)をジクロロメタン(2.3 mL)に溶解し、 $N-\alpha-(\text{tert-}ブチルオキシカルボニル)-L-\alpha$ ,  $\beta-ジアミノプロピオン酸ベンジルエステル(40 mg, 0.14 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(28 mg, 0.14 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール一水和物(32 mg, 0.27 mmol)を加え、<math>0$  で 0.5 時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=3/1で溶出)で精製し、化合物47(30 mg, 収率 50%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz)  $\delta$  ppm: 7.32-7.41(m, 5H), 6.81(m, 1H), 5.43(br d, J = 6.2 Hz, 1H), 5.19(s, 2H), 4.52(m, 1H), 4.48(d, J=4.4 Hz, 1H), 3.72-3.87 (m, 2H), 3.53(m, 1H), 1.92-1.70(m, 3H), 1.42(s, 9H), 0.99(d, J=6.5 Hz, 3 H), 0.95(d, J=6.0 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $449(M+H)^+$  calculated for  $C_{23}H_{32}N_2O_7=448$ HRFABMS calculated for  $C_{23}H_{33}N_2O_7(M+H)^+$  449.2288 found 449.2291 [ O 1 6 2 ]

## 実施例48 化合物48の合成

実施例71で得られる化合物71(16 mg, 0.095 mmol)をジクロロメタン(1.6 mL) に溶解し、N- $\alpha$ -(tert-ブチルオキシカルボニル)-L-リジンベンジルエステル(32 mg, 0.095 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(20 mg, 0.095 mmol)

および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール一水和物(22 mg, 0.19 mmol)を加え、0 ℃で0.5時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキ サン/酢酸エチル=3/1で溶出)で精製し、粗精製物(24 mg)を得た。これをさら に分取用 HPLC(ODSカラム,アセトニトリル/水=55/45で溶出)で精製し、化合 物48(6.1 mg,収率 34%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl $_{3}$ , 300MHz)  $\delta$  ppm: 7.33-7.39(m, 5H), 6.34(m, 1H), 5.21(d, J=12 .1 Hz, 1H), 5.13(d, J=12.1 Hz, 1H), 5.05(br d, J=7.6 Hz, 1H), 4.52(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.33(m, 1H), 3.68(ddd, J=4.4, 7.4, 9.0 Hz, 1H), 3.31(m, 1H), 3.23(m, 1H), 1.74-1.93(m, 4H), 1.43(s, 9H), 1.23-1.73(m, 5H), 1.00(d, J=6.3 Hz, 3H), 0.97(d, J=6.2 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $491(M+H)^+$  calculated for  $C_{26}H_{38}N_2O_7=490$  HRFABMS calculated for  $C_{26}H_{39}N_2O_7(M+H)^+$  491.2757 found 491.2745

【0163】 実施例49 化合物49の合成

実施例48と同様に、実施例71で得られる化合物71(14 mg, 0.080 mmol)、ジクロロメタン(1.4 mL)、N-(tert-ブチルオキシカルボニル)-L-アラニル-L-リジンベンジルエステル(33 mg, 0.080 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(42 mg, 0.20 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール一水和物(19 mg, 0.1 7 mmol)から化合物49(24 mg, 収率 52%)を得た。

 ${}^{1}{\rm H~NMR(CDCl}_{3},~300{\rm MHz})~\delta~~ppm:~7.32-7.38(m,~5{\rm H}),~6.77(br~d,~J=6.8~Hz,~1{\rm H}),~6.59(br~s,~1{\rm H}),~5.20(d,~J=12.1~Hz,~1{\rm H}),~5.20(d,~J=12.3~Hz,~1{\rm H}),~5.13(m,~1{\rm H}),~4.60(d,~J=4.1~Hz,~1{\rm H}),~4.58(m,~1{\rm H}),~4.27(m,~1{\rm H}),~3.70(ddd,~J=4.3,~7.0,~8.8~Hz,~1{\rm H}),~3.35(m,~1{\rm H}),~3.18(m,~1{\rm H}),~1.46-1.94(m,~9{\rm H}),~1.43(s,~9{\rm H}),~1.34(d,~J=6.9~Hz,~3{\rm H}),~0.99(d,~J=6.2~Hz,~3{\rm H}),~0.96(d,~J=6.3~Hz,~3{\rm H})$  FABMS m/z:  $562({\rm M+H})^{+}$  calculated for  $C_{29}H_{43}N_{3}0_{8}=561$  HRFABMS calculated for  $C_{29}H_{44}N_{3}0_{8}({\rm M+H})^{+}~562.3128$  found 562.3133

[0164]

実施例50 化合物50の合成

実施例4と同様に、実施例49で得られる化合物49(12 mg, 0.021 mmol)、ジクロ

# 特平11-0123

ロメタン(1.2 mL)およびトリフルオロ酢酸(0.24 mL, 3.1 mmol)から化合物50(8.5 mg,収率 70%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.90(br d, J=5.6 Hz, 1H), 7.27-7.39(m, 5H), 7.12(m, 1H), 5.18(d, J=12.1 Hz, 1H), 5.09(d, J=12.1 Hz, 1H), 4.58(d, J=4.3 Hz, 1H), 4.50(m, 1H), 4.18(m, 1H), 3.70(ddd, J=4.2, 6.8, 8.6 Hz, 1H), 3.18-3.39(m, 2H), 1.66-1.94(m, 6H), 1.41-1.59(m, 4H), 1.24-1.39(m, 2H), 0.96(d, J=6.3 Hz, 3H), 0.93(d, J=6.1 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $462(M+H)^+$  calculated for  $C_{24}H_{35}N_3O_6=461$ HRFABMS calculated for  $C_{24}H_{36}N_3O_6(M+H)^+$  462.2604 found 462.2603

[0165]

### 実施例51 化合物51の合成

実施例71で得られる化合物71(36 mg, 0.21 mmol)をジクロロメタン(3.6 mL)に溶解し、N- $\alpha$ -(tert-ブチルオキシカルボニル)- $\alpha$ ,  $\epsilon$ -ジアミノペンタン(51 mg, 0.25 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(52 mg, 0.25 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(59 mg, 0.50 mmol)を加え、0℃で15分間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=2/1で溶出)で精製し、化合物51(25 mg, 収率 34%)を得た。

FABMS m/z:  $357 (M+H)^+$  calculated for  $C_{18}H_{32}N_2O_5=356$ 

[0166]

## 実施例52 化合物52の合成

実施例51で得られる化合物51(25 mg, 0.070 mmol)をジクロロメタン(2.5 mL) に溶解し、トリフルオロ酢酸(0.50 mL, 6.6 mmol)を加え、25℃で1時間攪拌した。溶媒を減圧下留去した後、0DSカラムクロマトグラフィー(水/アセトニトリル=100/0~水/アセトニトリル=0/100で溶出)で精製し、化合物52(32 mg, 収率100%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.99(br, 2H), 7.05(t, J=5.7 Hz, 1H), 4.58(d, J=4.2 Hz, 1H), 3.71(m, 1H), 3.19-3.39(m, 2H), 2.95(t, J=7.4 Hz, 2H), 1.49-1.98(m, 6H), 1.22-1.48(m, 2H), 1.10(m, 1H), 0.97(d, J=6.0 Hz, 3H), 0.94(d, J=6.0 Hz, 3H)

[0167]

#### 実施例53 化合物53の合成

実施例48と同様に、実施例71で得られる化合物71(20 mg, 0.12 mmol)、ジクロロメタン(2.0 mL)、 $N-\alpha-[N-(tert-ブチルオキシカルボニル)-L-アラニル]-\alpha$ ,  $\epsilon-ジアミノペンタン(32 mg, 0.12 mmol)、<math>1,3-$ ジシクロヘキシルカルボジイミド(24 mg, 0.12 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(27 mg, 0.23 mmol)から化合物53(26 mg, 収率 46%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 6.62(m, 1H), 6.41(br s, 1H), 5.12(m, 1H), 4.58(d, J=4.8 Hz, 1H), 4.13(m, 1H), 3.71(ddd, J=4.4, 7.0, 8.8 Hz, 1H), 3.38(ddd, J=7.0, 13.6, 20.6 Hz, 1H), 3.18-3.32(m, 3H), 1.77-1.94(m, 4H), 1.22-1.57(m, 5H), 1.44(s, 9H), 1.34(d, J=7.0 Hz, 3H), 0.99(d, J=6.2 Hz, 3H), 0.96(d, J=6.3 Hz, 3H)

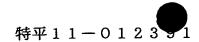
FABMS m/z:  $428(M+H)^+$  calculated for  $C_{21}H_{37}N_3O_6=427$ HRFABMS calculated for  $C_{21}H_{38}N_3O_6(M+H)^+$  428.2761 found 428.2760

[0168]

#### 実施例54 化合物54の合成

実施例52で得られる化合物52(18 mg, 0.071 mmol)をN,N-ジメチルホルムアミド(1.8 mL)に溶解し、N-(tert-ブチルオキシカルボニル)-cis-3-ベンジルオキシーL-プロリン(23 mg, 0.071 mmol)、塩酸·1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド(41 mg, 0.22 mmol)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(41 mg, 0.35 mmol)、トリエチルアミン(0.0098 mL, 0.071 mmol)および4-ジメチルアミノピリジン(26 mg, 0.21 mmol)を加え、25℃で1時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/3で溶出)で精製し、粗精製物(20 mg)を得た。これをさらに分取用 HPLC(ODSカラム,アセトニトリル/水=75/25で溶出)で精製し、化合物54(22 mg,収率57%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.27-7.40(m, 5H), 6.43(br s, 1H), 5.92(m, 1 H), 4.50-4.63(m, 2H), 4.57(d, J=4.3 Hz, 1H), 4.36(m, 1H), 4.31(d, J=6.1 Hz, 1H), 3.69(ddd, J=4.2, 6.6, 7.6 Hz, 1H), 3.50-3.64(m, 2H), 3.06-3.89(



m, 4H), 2.08(m, 1H), 1.85-2.01(m, 3H), 1.20-1.54(m, 6H), 1.43(s, 9H), 0.99(d, J=6.2 Hz, 3H), 0.96(d, J=6.2 Hz, 3H), 0.89(m, 1H) FABMS m/z:  $560(M+H)^+$  calculated for  $C_{30}H_{45}N_3O_7=559$  HRFABMS calculated for  $C_{30}H_{46}N_3O_7(M+H)^+$  560.3335 found 560.3354

[0169]

## 実施例55 化合物55の合成

実施例47と同様に、実施例71で得られる化合物71(21 mg, 0.12 mmol)、ジクロロメタン(2.1 mL)、6-アミノカプロン酸ベンジルエステル(42 mg, 0.12 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(26 mg, 0.12 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(29 mg, 0.25 mmol)から化合物55(19 mg, 収率 40%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.27-7.38(m, 5H), 6.40(m, 1H), 5.11(s, 2H), 4.52(d, J=4.4 Hz, 1H), 3.69(ddd, J=4.4, 6.9, 8.4 Hz, 1H), 3.20-3.41(m, 2H), 2.37(t, J=7.3 Hz, 2H), 1.48-1.94(m, 6H), 1.29-1.42(m, 2H), 0.99(d, J=6.2 Hz, 3H), 0.96(d, J=6.2 Hz, 3H), 0.93(m, 1H)

FABMS m/z:  $376(M+H)^+$  calculated for  $C_{21}H_{29}NO_5=375$ HRFABMS calculated for  $C_{21}H_{30}NO_5(M+H)^+$  376.2124 found 376.2127

[0170]

#### 実施例56 化合物56の合成

実施例48と同様に、実施例71で得られる化合物71(19 mg, 0.11 mmol)、ジクロロメタン(1.9 mL)、N-(tert-ブチルオキシカルボニル)-L-アラニル-L-リジノールベンゾエートエステル(45 mg, 0.11 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(23 mg, 0.11 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(26 mg, 0.22 mmol)から化合物56(33 mg, 収率 53%)を得た

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 8.01-8.08(m, 2H), 7.58(m, 1H), 7.41-7.49(m, 2H), 6.61(m, 1H), 6.53(m, 1H), 5.14(br d, J=6.8 Hz, 1H), 4.63(d, J=4.2 Hz, 1H), 4.22-4.42(m, 3H), 4.12(m, 1H), 3.71(ddd, J=4.4, 8.6, 8.6 Hz, 1H), 3.45(m, 1H), 3.22(m, 1H), 1.76-1.94(m, 4H), 1.48-1.71(m, 4H), 1.41(s, 9H), 1.30(d, J=6.9 Hz, 3H), 1.27(m, 1H), 0.99(d, J=6.4 Hz, 3H), 0.96(d,

J=6.2 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $562(M+H)^+$  calculated for  $C_{29}H_{43}N_3O_8=561$  HRFABMS calculated for  $C_{29}H_{44}N_3O_8(M+H)^+$  562.3129 found 562.3140

[0171]

#### 実施例57 化合物57

実施例71で得られる化合物71(82 mg, 0.48 mmol)をテトラヒドロフラン(8.2 m L)に溶解し、N-ヒドロキシサクシンイミド(0.11 g, 0.95 mmol)および1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(0.11 g, 0.52 mmol)を加え、25℃で1時間攪拌した。さらに、N- $\alpha$ -(tert-ブチルオキシカルボニル)-L-オルニチン(0.33 g, 1.43 m mol)を加え、25℃で17時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(酢酸エチルで溶出)で精製し、化合物57(0.14 g,収率 77%)を得た。

FABMS m/z:  $387 (M+H)^+$  calculated for  $C_{18}H_{30}N_2O_7 = 386$ 

[0172]

## 実施例58 化合物58の合成

実施例9と同様に、実施例57で得られる化合物57(38 mg, 0.098 mmol)、N,N-ジメチルホルムアミド(3.8 mL)、臭化ベンジル(0.052 mL, 0.44 mmol)および炭酸カリウム(28 mg, 0.21 mmol)から化合物58(8.5 mg,収率 18%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.33-7.40(m, 5H), 6.44(m, 1H), 5.21(d, J=12.1 Hz, 1H), 5.14(d, J=12.1 Hz, 1H), 5.10(m, 1H), 4.50(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.35(m, 1H), 3.68(ddd, J=4.4, 7.1, 8.9 Hz, 1H), 3.19-3.41(m, 2H), 1.75-1.92(m, 4H), 1.47-1.73(m, 3H), 1.43(s, 9H), 0.99(d, J=6.0 Hz, 3H), 0.96(d, J=6.1 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $477 (M+H)^+$  calculated for  $C_{25}H_{36}N_2O_7=476$  HRFABMS calculated for  $C_{25}H_{37}N_2O_7 (M+H)^+$  477.2601 found 477.2601

[0173]

## 実施例59 化合物59の合成

実施例58で得られる化合物58(92 mg, 0.19 mmol)をジクロロメタン(9.2 mL)に溶解し、トリフルオロ酢酸(1.8 mL, 24 mmol)を加え、25℃で1時間攪拌した。溶媒を減圧下留去した後、N,N-ジメチルホルムアミド(6.7 mL)に溶解し、N-(tert-

ブチルオキシカルボニル)-L-アラニン(73 mg, 0.39 mmol)、塩酸・1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド(74 mg, 0.39 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾールー水和物(45 mg, 0.39 mmol)を加え、0℃で0.5時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=1/1で溶出)で精製し、粗精製物(86 mg)を得た。これをさらに分取用 HPLC(0DSカラム,アセトニトリル/水=50/50で溶出)で精製し、化合物59(61 mg,収率57%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.43(br d, J=6.8 Hz, 1H), 7.32(m, 5H), 6.65 (m, 1H), 5.20(d, J=12.1 Hz, 1H), 5.14(d, J=12.1 Hz, 1H), 5.08(br s, 1H), 4.63(ddd, J=5.3, 7.5, 7.7 Hz, 1H), 4.52(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.16(m, 1H), 3.70(ddd, J=4.4, 7.0, 9.0 Hz, 1H), 3.34(m, 1H), 3.25(m, 1H), 1.74-1.97(m, 4H), 1.68(m, 1H), 1.47-1.61(m, 2H), 1.43(s, 9H), 1.33(d, J=7.1 Hz, 3H), 0.99(d, J=6.3 Hz, 3H), 0.95(d, J=6.3 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $548(M+H)^+$  calculated for  $C_{28}H_{41}N_3O_8=547$ HRFABMS calculated for  $C_{28}H_{42}N_3O_8(M+H)^+$  548.2972 found 548.2989

[0174]

実施例60 化合物60の合成

実施例4と同様に、実施例59で得られる化合物59(23 mg, 0.042 mmol)、ジクロロメタン(2.3 mL)およびトリフルオロ酢酸(0.46 mL, 5.9 mmol)から化合物60(22 mg, 収率 95%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 8.02(br s, 1H), 7.27-7.37(m, 5H), 7.24(br s, 1H), 5.17(d, J=12.3 Hz, 1H), 5.08(d, J=12.1 Hz, 1H), 4.52(d, J=4.0 Hz, 1H), 4.51(m, 1H), 4.17(m, 1H), 3.71(m, 1H), 3.25(m, 2H), 1.36-1.98(m, 7 H), 1.23-1.30(m, 3H), 0.94(d, J=6.1 Hz, 3H), 0.92(d, J=7.0 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $448(M+H)^{+}$  calculated for  $C_{23}H_{33}N_{3}O_{6}=447$ 

HRFABMS calculated for  $C_{23}H_{34}N_{3}O_{6}(M+H)^{+}$  448.2447 found 448.2444

[0175]

実施例61 化合物61の合成

実施例48と同様に、実施例72で得られる化合物72(33 mg, 0.19 mmol)、ジクロ

ロメタン(3.3 mL)、 $N-\alpha-(-\text{tert}-\vec{\textit{j}} \ne N$ カルボニル)-L-リジンベンジルエステル(64 mg, 0.19 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(39 mg, 0.19 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール一水和物(45 mg, 0.38 mmol)から化合物61(40 mg, 収率 43%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl $_{3}$ , 300MHz)  $\delta$  ppm: 7.32-7.39(m, 5H), 6.34(m, 1H), 5.21(d, J=12 .1 Hz, 1H), 5.14(d, J=12.2 Hz, 1H), 5.05(br d, J=7.7 Hz, 1H), 4.52(d, J=4.4 Hz, 1H), 4.33(m, 1H), 3.69(ddd, J=4.4, 7.3, 9.0 Hz, 1H), 3.30(m, 1H), 3.21(m, 1H), 1.74-1.92(m, 4H), 1.23-1.72(m, 5H), 1.43(s, 9H), 0.99(d, J=6.5 Hz, 3H), 0.96(d, J=6.2 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $491 (M+H)^+$  calculated for  $C_{26}H_{38}N_2O_7=490$ 

HRFABMS calculated for  $C_{26}H_{39}N_{2}O_{7}(M+H)^{+}$  491.2757 found 491.2747

[0176]

## 実施例62 化合物62の合成

実施例4と同様に、実施例61で得られる化合物61(40 mg, 0.072 mmol)、ジクロロメタン(4.0 mL)およびトリフルオロ酢酸(0.80 mL, 10 mmol)から化合物62(35 mg, 収率 84%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl $_{3}$ , 300MHz)  $\delta$  ppm: 7.29-7.38(m, 5H), 6.99(m, 1H), 5.22(d, J=12 .3 Hz, 1H), 5.15(d, J=12.1 Hz, 1H), 4.51(d, J=4.2 Hz, 1H), 4.02(m, 1H), 3.67(m, 1H), 3.17-3.34(m, 2H), 1.96(m, 1H), 1.65-1.89(m, 2H), 1.23-1.59(m, 6H), 0.95(d, J=4.9 Hz, 3H), 0.93(d, J=6.3 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $391(M+H)^+$  calculated for  $C_{21}H_{30}N_2O_5=390$ 

HRFABMS calculated for  $C_{21}H_{31}N_2O_5(M+H)^+$  391.2233 found 391.2245

[0177]

## 実施例63 化合物63の合成

実施例48と同様に、実施例72で得られる化合物72(34 mg, 0.20 mmol)、ジクロロメタン(3.4 mL)、 $N-(\text{tert-}ブチルオキシカルボニル})-L-アラニル-L-リジンベンジルエステル<math>(81 \text{ mg}, 0.20 \text{ mmol})$ 、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(41 mg, 0.20 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール一水和物(47 mg, 0.40 mmol)から化合物63(24 mg, 収率 44%)を得た。

# 特平11-0123

<sup>1</sup>H NMR(CDCI<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.32-7.38(m, 5H), 6.78(br d, J=7.6 Hz, 1H), 6.59(m, 1H), 5.20(d, J=12.1 Hz, 1H), 5.14(d, J=12.3 Hz, 1H), 5.12(m, 1H), 4.62(ddd, J=5.0, 7.9, 7,9 Hz, 1H), 4.54(d, J=4.2 Hz, 1H), 4.37(m, 1H), 3.71(ddd, J=4.4, 7.2, 9.0 Hz, 1H), 3.14-3.35(m, 2H), 1.63-1.94(m, 5H), 1.47-1.62(m, 2H), 1.44(s, 9H), 1.34(d, J=7.1 Hz, 3H), 1.25-1.33(m, 2H), 0.99(d, J=6.4 Hz, 3H), 0.97(d, J=6.2 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $562(M+H)^+$  calculated for  $C_{29}H_{43}N_3O_8=561$  HRFABMS calculated for  $C_{29}H_{44}N_3O_8(M+H)^+$  562.3129 found 562.3155

#### 実施例64 化合物64の合成

[0178]

実施例4と同様に、実施例63で得られる化合物63(20 mg, 0.035 mmol)、ジクロロメタン(2.0 mL)およびトリフルオロ酢酸(0.40 mL, 5.0 mmol)から化合物64(20 mg, 収率 100%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.82(br s, 1H), 7.28-7.37(m, 5H), 7.11(br s, 1H), 5.18(d, J=12.3 Hz, 1H), 5.09(d, J=11.9 Hz, 1H), 4.57(d, J=4.0 Hz, 1H), 4.50(m, 1H), 4.18(m, 1H), 3.71(m, 1H), 3.11-3.32(m, 2H), 1.63-1.89 (m, 5H), 1.40-1.56(m, 5H), 1.25-1.40(m, 2H), 0.96(d, J=5.3 Hz, 3H), 0.92 (d, J=6.4 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $462 (M+H)^+$  calculated for  $C_{24}H_{35}N_3O_6=461$ HRFABMS calculated for  $C_{24}H_{36}N_3O_6 (M+H)^+$  462.2604 found 462.2630 [O 1 7 9]

#### 実施例65 化合物65の合成

実施例47と同様に、実施例72で得られる化合物72(31 mg, 0.18 mmol)、ジクロロメタン(3.1 mL)、N- $\alpha$ -(tert-ブチルオキシカルボニル)- $\alpha$ ,  $\epsilon$ -ジアミノペンタン(37 mg, 0.18 mmol)、1,3-ジシクロヘキシルカルボジイミド(37 mg, 0.18 mmol)および1-ヒドロキシベンゾトリアゾール一水和物(42 mg, 0.36 mmol)から化合物65(44 mg, 収率 68%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 6.46(br s, 1H), 4.57(m, 1H), 4.54(d, J=4.4 Hz, 1H), 3.70(ddd, J=4.4, 7.3, 9.0 Hz, 1H), 3.36(m, 1H), 3.28(m, 1H), 3.

12(dd, J=6.4, 12.8 Hz, 2H), 1.76-1.97(m, 3H), 1.31-1.53(m, 6H), 1.44(s, 9H), 1.00(d, J=6.2 Hz, 3H), 0.98(d, J=6.2 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $357(M+H)^+$  calculated for  $C_{18}H_{32}N_2O_5=356$ 

HRFABMS calculated for  $C_{18}H_{33}N_2O_5(M+H)^+$  357.2390 found 357.2395

[0180]

# 実施例66 化合物66の合成

実施例4と同様に、実施例65で得られる化合物65(20 mg, 0.056 mmol)、ジクロロメタン(2.0 mL)およびトリフルオロ酢酸(0.40 mL, 5.0 mmol)から化合物66(15 mg, 収率 71%)を得た。

 ${}^{1}{\rm H~NMR(CDCl}_{3},~300{\rm MHz})~\delta~~ppm:~8.46(br~s,~2{\rm H}),~7.07(m,~1{\rm H}),~4.58(d,~J=4.2)$  Hz, 1H), 3.71(ddd, J=4.2, 6.6, 9.0 Hz, 1H), 3.18-3.39(m, 2H), 2.90-3.01(m, 2H), 1.02-1.98(m, 9H), 0.98(d, J=6.1 Hz, 3H), 0.94(d, J=6.0 Hz, 3H) 
 FABMS m/z: 257(M+H) 
 calculated for C13H24N2O3=256 
 HRFABMS calculated for C13H25N2O3(M+H) 
 257.1865 found 257.1880

[0181]

# 実施例67 化合物67の合成

UCK14A<sub>2</sub>(2.0 mg, 0.0042 mmol)をメタノール(1.0 mL)に溶解し、トリエチルアミン(2.2 mL, 0.0022 mmol)を加え、25℃で2日間攪拌した。溶媒を常圧下留去し、残査に1N塩化水素水を加えクロロホルムで抽出した。溶媒を減圧下留去し、化合物67(0.8 mg,収率 38%)を得た。

 ${}^{1}{\rm H~NMR(CDCl}_{3},~300{\rm MHz})~\delta~~ppm:~9.36(br~d,~J=7.0~{\rm Hz},~1{\rm H}),~7.17(br~s,~1{\rm H}),~5}$   $.47(br~d,~J=6.9~{\rm Hz},~1{\rm H}),~4.82(m,~1{\rm H}),~4.43(m,~1{\rm H}),~4.23(d,~J=2.6~{\rm Hz},~1{\rm H})$   $,~3.65(s,~3{\rm H}),~2.98(dd,~J=2.2,~9.2~{\rm Hz},~1{\rm H}),~2.38-2.53(m,~2{\rm H}),~1.95(m,~1{\rm H})$   $),~1.43(s,~9{\rm H}),~1.41(m,~3{\rm H}),~1.38(m,~1{\rm H}),~1.20(m,~1{\rm H}),~1.07(m,~1{\rm H}),~1.03$   $(d,~J=7.0~{\rm Hz},~3{\rm H}),~0.92(t,~J=7.7~{\rm Hz},~3{\rm H}),~0.75-0.87(m,~2{\rm H}),~0.58(m,~1{\rm H})$   ${\rm FABMS~m/z}:~502(M+{\rm H})^{+}~{\rm calculated~for~}C_{23}{\rm H}_{39}{\rm N}_{3}{\rm O}_{9}=501$ 

[0182]

# 実施例68 化合物68の合成法

実施例67で得られる化合物67(10 mg, 0.020 mmol)をN,N-ジメチルホルムアミ

ド(3.8 mL)に溶解し、臭化ベンジル(0.0070 mL, 0.059 mmol)および炭酸カリウム(5.0 mg, 0.036 mmol)を加え、25℃で2時間攪拌した。通常の処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=100/0~50/1で溶出)で精製し、粗精製物(12 mg)を得た。これをジクロロメタン(0.40 mL)に溶解し、トリフルオロ酢酸(0.020 mL, 0.26mmol)を加え、25℃で4 時間攪拌した。反応液を濃縮後、ODSカラムクロマトグラフィー(水/アセトニトリル=100/0~0/100で溶出)で精製し、化合物68(4.0 mg,収率 33%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 10.04(br, 1H), 8.26(br, 2H), 7.33(s, 6H), 5 .13(m, 2H), 4.93(br, 1H), 4.33(br, 2H), 3.55(s, 3H), 2.82(br, 1H), 2.68(br, 1H), 2.43(br, 1H), 2.05(br, 2H), 1.95(br, 1H), 1.67(br, 3H), 1.40(m, 1H), 1.15(br, 1H), 1.02(br, 3H), 0.88(br, 3H), 0.45-0.76(m, 3H) FABMS m/z:  $492(M+H)^+$  calculated for  $C_{25}H_{37}N_3O_7=491$ 

[0183]

### 実施例69 化合物69の合成

実施例3で得られる化合物3(30 mg, 0.054 mmol)をジメチルスルホキシド(0.90 mL)および0.04Mリン酸水素ニナトリウムーリン酸二水素カリウム緩衝液(pH=7.2, 2.8 mL)に溶解し、メルカプトエタノール(0.11 mL, 0.162 mmol)を加え、0℃で0.5時間攪拌した。反応液に水を添加した後、0DSカラムクロマトグラフィー(アセトニトリル/水=100/0~0/100で溶出)で精製し、粗精製物(33 mg)を得た。これをさらに分取用HPLC(0DSカラム,アセトニトリル/0.04Mリン酸緩衝液(pH=6.5)=55/45で溶出)で精製し、化合物69(13 mg,収率 39%)を得た。 1H NMR(CDCI<sub>3</sub>,500MHz)を ppm: 9.52(d, J=9.2 Hz, 1H),7.31-7.44(m,5H),7.07(s,1H),5.49(s,1H),5.21(d,J=12.4 Hz,1H),5.13(d,J=12.5 Hz,1H),4.99(m,1H),4.42(m,1H),4.28(dd,J=1.8,9.2 Hz,1H),3.76(m,1H),3.59(m,1H),3.18(ddd,J=4.1,4.1,13.7 Hz,1H),3.13(dd,J=1.7,9.9 Hz,1H),3.06(dd,J=5.9,5.9 Hz,1H),2.88(ddd,J=3.4,7.7,12.4 Hz,1H),2.48(brs,J=14.6 Hz,1H),2.39(brs,1H),2.00(m,1H),1.49(m,1H),1.44(s,9H),1.16-1.32(m,5H),1.06(d,J=6.7 Hz,3H),0.92(t,J=7.3 Hz,3H),0.61-0.74(m,2H),0.52(m,1H)

FABMS m/z:  $638(M+H)^+$  calculated for  $C_{31}H_{47}N_3O_9S=637$  [ O 1 8 4 ]

実施例70 化合物70の合成

実施例69と同様に、実施例4で得られる化合物4(18 mg, 0.031 mmol)、ジメチルスルホキシド(0.18 mL)、0.04Mリン酸水素二ナトリウムーリン酸二水素カリウム緩衝液(pH=7.2)(0.81 mL)およびメルカプトエタノール(0.066 mL, 0.939 mmol)から化合物70(5.4 mg,収率 32%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl $_{3}$ , 300MHz)  $\delta$  ppm: 9.04(br s, 1H), 7.28-7.41(m, 5H), 7.06(br s, 1H), 5.20(d, J=12.5 Hz, 1H), 5.14(d, J=12.6 Hz, 1H), 4.92(m, 1H), 4.26 (m, 1H), 3.59-3.78(m, 3H), 3.04-3.24(m, 2H), 2.89(m, 1H), 2.38(br s, 1H), 2.28(br d, J=14.4 Hz, 1H), 2.00(m, 1H), 1.12-1.58(m, 3H), 1.40(d, J=6.8 Hz, 3H), 1.02(d, J=6.0 Hz, 3H), 0.99(d, J=7.4 Hz, 3H), 0.63-0.82(m, 2H), 0.52(m, 1H)

FABMS m/z:  $538(M+H)^+$  calculated for  $C_{26}H_{39}N_3O_7S=537$  HRFABMS calculated for  $C_{26}H_{40}N_3O_7S(M+H)^+$  538.2587 found 538.2580

[0185]

# 実施例71 化合物71の合成

参考例3で得られる化合物C(11 mg, 0.046 mmol)をエタノール(1.1 mL)に溶解し、10%パラジウム-炭素(1.1 mg)を加え、水素雰囲気下25℃で19時間攪拌した。反応液をセライトR545に通した後、溶媒を減圧下留去した。残査をシリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム/エタノール=2/1で溶出)で精製し、化合物71(7.5 mg,収率 94%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl $_{3}$ , 300MHz)  $\delta$  ppm: 8.25(br s, 1H), 4.64(d, J=3.7 Hz, 1H), 3.86 (m, 1H), 1.72-1.91(m, 3H), 0.98(d, J=6.4 Hz, 3H), 0.96(d, J=6.8 Hz, 3H) FABMS m/z:  $171(M-H)^{-}$  calculated for  $C_{8}H_{12}O_{4}=172$ 

[0186]

# 実施例72 化合物72の合成

実施例71と同様に、参考例6で得られる化合物F(0.11 g, 0.42 mmol)、エタノール(11 mL)および10%パラジウム-炭素(0.011 g)から化合物72(0.084 g, 収率

100%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 9.10(br s, 1H), 4.61(m, 1H), 3.81(m, 1H), 1 .67-1.87(m, 3H), 0.97(d, J=6.2 Hz, 3H), 0.94(d, J=6.5 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $171 (M-H)^-$  calculated for  $C_8H_{12}O_4=172$ 

[0187]

#### 実施例73 注射剤

微細に粉砕した化合物4を、注射用水に溶解する。溶液を濾過し、濾液をオートクレーブで滅菌して注射剤を得る。

## <u>成 分</u> 1アンプルあたり

化合物4

10 mg

注射用水

適量

全量

1.0 ml

[0188]

#### 実施例74 錠剤

微細に粉砕した化合物3と、粉末化した馬鈴薯でんぷん、乳糖、ステアリン酸マグネシウム、ポリビニルアルコールおよびタール色素を混合し、ついで圧縮して錠剤を成形する。

# 成 分 1錠あたり

化合物3	100 mg
乳糖	60 mg
馬鈴薯でんぷん	50 mg
ポリビニルアルコール	2 mg
ステアリン酸マグネシウム	1 mg
タール色素	適量

[0189]

#### 実施例75 散剤

微細に粉砕した化合物21と、粉末化した乳糖を混合し、散剤を得る。

#### 成 分 1包あたり

化合物21

100 mg

乳糖

240 mg

[0190]

#### 実施例76 坐剤

微細に粉砕した化合物50を溶融したカカオ脂と混合し、型に流し込み冷却し、 坐剤を得る。

# 成 分 1坐剤あたり

化合物50

10 mg

カカオ脂(基剤)

適量

全量

2.0 g

[0191]

## 実施例77 カプセル剤

微細に粉砕した化合物3と、粉末化した乳糖、ステアリン酸マグネシウムを混合する。その混合物をゼラチンカプセルに充填してカプセル剤を得る。

# <u>成 分 1カプセルあたり</u>

化合物3

100 mg

乳糖

540 mg

ステアリン酸マグネシウム

1 mg

[0192]

# 実施例78 点鼻剤

防腐剤を温精製水に溶解したのち放冷する。塩化ナトリウムおよび微細に粉砕した化合物24を加える。pHを5.5~6.5に調整し、精製水で希釈して最終容量を100mlとし、点鼻剤を得る。

# <u>成 分 100 mlあたり</u>

化合物24	1000 mg
塩化ナトリウム	800 mg
防腐剤	500 mg
精製水	適量
全量	100 ml

[0193]

#### 実施例79 点眼剤

点鼻剤と同様な方法で調整し、点眼剤を得る。

## 成 分 100 mlあたり

化合物24 100 mg

塩化ナトリウム 800 mg

防腐剤 500 mg

精製水 適量

全量 100 ml

[0194]

#### 実施例80 局所用クリーム

防腐剤を温精製水に溶解したのち放冷する。乳化ワックス、鉱油、白色ワセリンを加え70~80℃でよく混合する。化合物50を含有する水溶液を加え、撹拌する。精製水を加えながら撹拌を続け、総重量100 gとして、局所用クリームを得る

## <u>成 分 100 gあたり</u>

化合物50	1000 mg
乳化ワックス	15 <b>g</b>
鉱油	5 <b>g</b>
白色ワセリン	5 <b>g</b>
防腐剤	200 mg
精製水	適量
全量	100 g

以下に本発明の参考例を示す。なお参考例中の化合物の構造は第6表に示す。

[0195]

## 【表16】

第6表 参考例中の化合物

化合物番	통 
А	H <sup>3</sup> C O CH <sup>3</sup>
В	CH <sub>3</sub> OH OH
С	CH <sub>3</sub>
D	$H_3C$ $O$ $E$ $CH_3$ $CH_3$
E	OH OH OH CH <sub>3</sub>
F	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>
G	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$

[0196]

# 参考例1 化合物Aの合成

(R)-(+)-リンゴ酸ジエチルエステル(5.0 g, 0.026 mol)をテトラヒドロフラン (150 mL)に溶解し、1Nリチウムビス(トリメチルシリル)アミド/テトラヒドロフラン溶液(53 mL, 0.053 mmol)を加え、-78 $^{\circ}$  $^{\circ}$ で15分間攪拌した後、さらに3-ブロモ-2-メチルプロペン(27 mL, 0.26 mol)を加え、1時間かけて0 $^{\circ}$  $^{\circ}$ まで昇温した。

通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=2/1で溶出)で精製し、化合物A(5.2 g,収率 81%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 4.84(d, J=11.7 Hz, 2H), 4.21-4.33(m, 3H), 4 .14(q, J=7.1 Hz, 2H), 3.18(d, J=7.2 Hz, 1H), 3.11(ddd, J=3.0, 6.6, 9.2 Hz, 1H), 2.58(dd, J=6.6, 14.5 Hz, 1H), 2.44(dd, J=9.0, 14.3 Hz, 1H), 1.78 (s, 3H), 1.32(t, J=7.1 Hz, 3H), 1.24(t, J=7.1 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $245 \text{ (M+H)}^+$  calculated for  $C_{12}H_{20}O_5=244$ 

[0197]

#### 参考例2 化合物Bの合成

参考例1で得られる化合物A(0.50 g, 0.0020 mol)を1,4-ジオキサン(2.5 mL)および水(2.5 mL)に溶解し、4.5N水酸化カリウム水溶液(1.4 mL, 0.0061 mmol)を加え、100℃で6時間攪拌した。反応液にDOWEX 50Wを加え中和した後、溶媒を減圧下留去した。残査に無水トリフルオロ酢酸(1.9 mL)を加え、25℃で0.5時間攪拌した。溶媒を減圧下留去した後、残査をベンジルアルコール(5.4 mL)に溶解し、トリエチルアミン(1.4 mL, 0.010 mol)および4-ジメチルアミノピリジン(0.25 g, 0.0020 mol)を加え、60℃で0.5時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=20/1で溶出)で精製し、化合物B(0.56 g, 収率 100%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.27-7.39(m, 5H), 5.18(br s, 2H), 4.82(br d , J=6.5 Hz, 2H), 4.32(br s, 1H), 3.09(m, 1H), 2.43-2.62(m, 2H), 1.72(br s, 3H)

FABMS m/z:  $277 (M-H)^{-}$  calculated for  $C_{15}H_{18}O_{5}=278$ 

#### 参考例3 化合物Cの合成

参考例2で得られる化合物B(0.53 g, 2.0 mmol)をジクロロメタン(110 mL)に溶解し、ビス(2-オキソ-3-オキザゾリジニル)ホスフィニッククロリド(1.0 g, 4.0 mmol)およびN,N-ジイソプロピルエチルアミン(1.2 mL, 6.0 mmol)を加え、25℃で2時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(トルエン/酢酸エチル=20/1で溶出)で精製し、化合物C(0.22 g, 収率 44%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.30-7.40(m, 5H), 5.18-5.32(m, 2H), 4.85(br s, 1H), 4.76(br s, 1H), 4.62(d, J=4.2 Hz, 1H), 3.92(ddd, J=4.2, 5.9, 9.9 Hz, 1H), 2.62(dd, J=5.9, 15.3 Hz, 1H), 2.52(dd, J=9.7, 14.8 Hz, 1H), 1.71(s, 3H)

[0199]

### 参考例4 化合物Dの合成

(S)-(-)-リンゴ酸ジエチルエステル(10 g, 0.053 mol)をテトラヒドロフラン (30 mL)に溶解し、1Nリチウムビストリメチルシリルアミド/テトラヒドロフラン溶液(110 mL, 0.11 mol)を加え、-78℃で2.5時間攪拌した後、1-ヨード-2-メチルプロパン(9.2 mL, 0.080 mol)を加え、25℃で1時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル=2/1で溶出)で精製し、化合物D(2.7 g,収率 21%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(CDCl $_{3}$ , 300MHz)  $\delta$  ppm: 4.31-4.12(m, 3H), 4.13(q, J=7.1 Hz, 1H), 3. 19(br d, J=7.5 Hz, 1H), 2.93(ddd, J=3.5, 7.6, 7.6 Hz, 1H), 1.59-1.82(m, 2H), 1.52(dd, J=7.0, 13.4 Hz, 1H), 1.31(t, J=7.1 Hz, 3H), 1.25(t, J=6.9 Hz, 3H), 0.95(d, J=6.7 Hz, 3H), 0.94(d, J=6.5 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $247(M+H)^+$  calculated for  $C_{12}H_{22}O_5=246$ 

[0200]

# 参考例5 化合物Eの合成

参考例2と同様に、参考例4で得られる化合物D(2.7 g, 0.011 mol)、1,4-ジオキサン(130 mL)、水(130 mL)、4.5N水酸化カリウム水溶液(7.3 mL, 0.033 mol)、無水トリフルオロ酢酸(62 mL)、ベンジルアルコール(88 mL)、トリエチルアミン(1.4 mL, 0.010 mol)および4-ジメチルアミノピリジン(1.3 g, 0.011 mol)から化合物E(1.2 g,収率 73%)を得た。

 $^{1}$ H NMR(DMSO- $d_{6}$ , 300MHz)  $\delta$  ppm: 7.31-7.40(m, 5H), 5.16(d, J =12.2 Hz, 1H), 5.11(d, J=12.3 Hz, 1H), 4.13(d, J=7.3 Hz, 1H), 2.67(m, 1H), 1.40-1.52(m, 2H), 1.03(dd, J=4.6, 9.2 Hz, 1H), 0.80(d, J=6.4 Hz, 3H), 0.79(d, J=6.4 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $281(M+H)^+$  calculated for  $C_{15}H_{20}O_5=280$ 

[0201]

#### 参考例6 化合物Fの合成

参考例3と同様に、参考例5で得られる化合物E(11 mg, 0.039 mmol)、ジクロロメタン(0.19 mL)、ビス(2-オキソ-3-オキザゾリジニル)ホスフィニッククロリド(12 mg, 0.047 mmol)およびトリエチルアミン(0.016 mL, 0.12 mmol)から化合物F(4.3 g,収率 42%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.34-7.40(m, 5H), 5.30(d, J=12.2 Hz, 1H), 5.24(d, J=12.1 Hz, 1H), 4.61(d, J=4.2 Hz, 1H), 3.77(ddd, J=4.2, 6.3, 10.3 Hz, 1H), 1.68-1.86(m, 3H), 0.93(d, J=6.4 Hz, 3H), 0.88(d, J=6.2 Hz, 3H) 参考例7 化合物Gの合成

UCK14C(0.060 g, 0.17 mmol)を50%テトラヒドロフラン水溶液(1.5 mL)に溶解し、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えpH7.5とした後、二炭酸ジ-tert-ブチル(0.040 g, 0.018 mmol)を加え室温で1時間攪拌した。通常の後処理後、シリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール/酢酸=200/1/0.1~200/4/0.4で溶出)で精製し、化合物G(0.052 g,収率68%)を得た。

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, 300MHz) δ ppm: 7.18(d, J=7.9 Hz, 1H), 7.06(t, J=5.9 Hz, 1H), 5.34(br s, 1H), 4.63(d, J=4.6 Hz, 1H), 4.58(m, 1H), 4.23(br s, 1H), 3.62(dd, J=4.4, 7.7 Hz, 1H), 3.21-3.48(m, 2H), 1.88-2.05(m, 2H), 1.54-1.82(m, 4H), 1.43(s, 9H), 1.35(d, J=7.0 Hz, 3H), 1.29(m, 1H), 1.07(d, J=6.6 Hz, 3H), 0.93(t, J=7.6 Hz, 3H)

FABMS m/z:  $458(M+H)^+$  calculated for  $C_{21}H_{35}N_3O_8=457$ 

[0202]

#### 【発明の効果】

本発明により、各種癌細胞の増殖の抑制による白血病、肺癌、結腸癌、乳癌等の悪性腫瘍の治療、自己免疫疾患、炎症、神経細胞変性等に関わる疾患、例えば慢性関節炎リウマチ、喘息、アルツハイマー病等の治療、さらに臓器移植による 拒絶反応の低下にも有効なプロテアソーム阻害剤が提供される。 【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 UCK14誘導体を有効成分として包含するプロテアソーム阻害剤を提供すること。

【解決手段】

【化44】

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} X \xrightarrow{N} \underset{R}{\overset{O}{\underset{A}{\downarrow}}} R^{5}$$
 (I)

 $(R^1$ は水素原子または $NR^6R^7$ を表し、 $R^2$ は水素原子、アロイルオキシアルキルまたは $COR^{17}$ を表し、 $R^3$ は水素原子、アルキル、アラルキル等を表し、 $R^4$ はヒドロキシ、メルカプト等を表すか、 $R^3$ および $R^4$ が一緒になって結合を表し、 $R^5$ は水素原子またはアルキルを表し、Xはシクロプロピレンまたは $-(CH_2)_{n3}$ -を表す)で表されるUCK14誘導体またはその薬理的に許容される塩を有効成分として包含するプロテアソーム阻害剤を提供する。

【選択図】 なし

## 出願人履歴情報

識別番号

[000001029]

1. 変更年月日

1990年 8月 6日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都千代田区大手町1丁目6番1号

氏 名

協和醗酵工業株式会社